دفتر النصوص
الأستاذ ندير سعيد

جدول الحصص

	8 إلى 9	9 إلى 10	10 إلى 11	11 إلى 12		14 إلى 15	15 إلى 16	16 إلى 17	17 إلى 18
الإثنين	أولى علوم 4 ق 27								
الثلاثاء						أولى علوم 3 ق 27			
الأربعاء						جدع علمي 6 ق 27			
الخميس	أولى علوم 3 ق 27					أولى علوم 4 ق 27		جدع علمي 6 ق 27	
الجمعة									
السبت									

Calendrier Vacances Scolaires Maroc 2019/2020

ر.ت	العطل المدرسية	تواريخها [1]	عدد الأيام
1	فاتح محرم	فاتح محرم 1441 [2]	01
2	الفترة البينية الأولى وذكرى المسيرة الخضراء و عيد المولد النبوي الشريف	من يوم الأحد 03 نونبر 2019 إلى يوم الثلاثاء 12 نونبر 2019	10
3	عيد الاستقلال	الإثنين 18 نونبر 2019	01
4	فاتح السنة الميلادية	يوم الأربعاء فاتح يناير 2020	01
5	ذكرى تقديم وثيقة الاستقلال	يوم السبت 11 يناير 2020	01
6	عطلة منتصف السنة الدراسية	يوم الأحد 19 يناير 2020 إلى يوم الأحد 26 يناير 2020	08
7	الفترة البينية الثانية	يوم الأحد 29 مارس 2020 إلى يوم الأحد 12 أبريل 2020	15
8	عيد الشغل	يوم الجمعة فاتح ماي2020	01
9	عيد الفطر	من يوم 28 رمضان إلى 2 شوال 1441	04

(1) : يراعى إدخال اليوم الأول والأخير من العطل المذكورة أعلاه.

(2) : احتمال أن يصادف فاتح محرم 1441 يوم 1 أو 2 شتنبر 2019.

(1) : Le premier et le dernier jour des vacances sont inclus.

TC6

رقم التلميذ	اسم التلميذ
F136270214	ابن الفاروق محمد
K130172297	القيلش محمد
K131127715	المان وصال
K131475433	قريش مريم
K132299334	باهي عبد الغاني
K132332027	الدعباجي سلمى
K133194587	وردي أيوب
K134500057	عطيري خديجة
K135496452	الطاسي حمزة
K136456012	كرمان لبنى
K137454710	بنشاوي خولة
K139186157	زرزوري عبدالمغيث
K139306568	سميح زكرياء
K139454700	الراقي نجوى
K139456535	كندول عمر
K142031848	الوالدي صلاح الدين
K149025318	القادري بسمة
K110131611	الهام المامون
K130245261	قوطيبي خديجة
K131310636	زيات أنوار
K131485123	كندول مصطفى
K132309295	اسليمي صفوان
K133123060	السكراتي نسرين
K134139150	النامري عصام
K135474215	زياد حليم
K136430500	الرغاوي سلوى
K137307081	البليدي عبد العالي
K137454718	بكير يوسف
K139306362	العسري مليكة
K139444142	بدري محمد أمين
K139456533	السرتي شعيب
K139525237	الغريسي شيماء
K143033149	المصباحي يونس

1Bac3

رقم التلميذ	اسم التلميذ
K100043155	مبروك مريم
K110046955	الاصفري سلمى
K130214298	شكلي عبد الرحمان
K130328969	بوحية امينة
K131445883	مرمول بدر الدين
K131484183	جموس زاهرة
K132436815	حبشي كوثر
K134118582	سميح غزلان
K135151861	حساني الطاهر
K136134845	نجيم ياسين
K137194611	وردي مراد
K137214307	احميز آية
K137525258	سجام عماد
K139130113	البكري فهد
K139214335	بكتار قدوى
K139456539	لمزاوري ادم
K148046925	الكليفات علاء الدين
K100048794	بروس نعمة
K110091000	رحو أمين
K130223433	شعراوي وئام
K131299353	الدريكي وصال
K131456502	طنكلي ايمان
K131526608	جلدى محمد
K132449923	ابراهيمي سلمى
K135120773	سايسي حسني هجر
K135525213	زكاري وليد
K136503664	بيكي يوسف
K137214306	الطهطاوي زهراء
K137309275	العطيري السعدية
K138309606	مرزوق محمد
K139130175	إسعاد يسرى
K139455980	هبولي سليمة
K139523111	عبودو اميمة
R132375655	الرفاعي محمد

1Bac4

رقم التلميذ	اسم التلميذ
K130150257	خليلي عبدالرحمان
K130221069	بهي بدر الدين
K131194625	الجمالي خديجة
K131473995	ديباني هبة
K131525293	بوهية محسن
K132456005	دخامة امين
K133276789	كصاب أمنية
K134075298	الدرعي فاطمة الزهراء
K134410910	ناصري احمد سليم
K135455988	بوخريص عثمان
K136521821	نشيط امين
K137183167	العنياوي سكينة
K138214386	زياد المصطفى
K140068775	بريدي مريم
K130214292	مقاول اميمة
K130455013	ايت لحسن يوسف
K131276498	بوصرحان سلمى
K131500860	جرمومي مروة
K132107479	زعمي فاطمة الزهراء
K133214316	راوي محمد
K133319331	كندول عبدالرحمان
K134207418	بنزموري نهيلة
K135335113	الفاضلي فوزية
K135525432	الكردودي اليزيد
K137107475	خطاب سهام
K137473987	مياهي أحمد
K138454964	الباتلي مليكة
R130107747	ايت رحو اسامة

مستوى جدع علمي مشترك

التصور العام لمادة الفيزياء – مستوى جدع علمي مشترك

الكيـــــميـــــاء		الفيـــزيـــــاء
الدورة الأولى (62 ساعة + ساعات الفروض المراقبة)		
الجزء الأول: الكيمياء من حولنا (10 س)		الجزء الأول :الميكانيك (40 س)
الوحدة الأولى : (2 س) الأنواع الكيميائية		المحور الأول : التأثيرات البينية (8 س)
		الوحدة الأولى : (4 س) التجاذب الكوني
		الوحدة الثانية : (4 س) أمثلة لتأثيرات ميكانيكية
الوحدة الثانية : (3 س) استخراج وفصل الأنواع الكيميائية		المحور الثاني : الحركة–كمية الحركة (14 س)
الوحدة الثالثة : (4 س) تصنيع الأنواع الكيميائية		الوحدة الأولى : 1 (6 س) الحركة
التمارين : ساعتان		التمارين : ساعتان
فرض مراقب 1		
الجزء الثاني: مكونات المادة (12 س)		الوحدة الثانية : (4 س) مبدأ القصور
الوحدة الأولى : (4 س) نموذج الذرة		الوحدة الثالثة : (4 س) كمية الحركة
التمارين : ساعة واحدة		التمارين : ساعتان
فرض مراقب 2		
الوحدة الثانية : (4 س) العنصر الكيميائي – التوزيع الإلكتروني		المحور الثالث : توازن جسم صلب (12 س)
الوحدة الثالثة : (2 س) هندسة بعض الجزيئات		الوحدة الأولى : (4 س) بعض تطبيقات توازن جسم صلب خاضع لقوتين
الوحدة الرابعة : (2 س) الترتيب الدوري للعناصر الكيميائية		الوحدة الثانية : (4 س) توازن جسم صلب تحت تأثير ثلاث قوى غير متوازية
		الوحدة الثالثة : (4 س) توازن جسم صلب قابل للدوران حول محور ثابت
التمارين : ساعة واحدة		التمارين : ساعتان
فرض مراقب 3		

الكيـــــميـــــاء		الفيـــزيـــــاء
الدورة الثانية (62 ساعة + ساعات الفروض المراقبة)		
الجزء الثالث : تحولات المادة (22 س)		الجزء الثاني : الكهرباء (40 س)
الوحدة الأولى : (4 س) أدوات لوصف مجموعة كيميائية		المحور الأول : التيار الكهربائي المستمر (3 س)
		الوحدة الأولى : (3 س) التيار الكهربائي المستمر
		المحور الثاني : التوتر الكهربائي (3س)
الوحدة الثانية : (4 س) التركيز المولي للأنواع الكيميائية		الوحدة الأولى : 3) Sequence 1 س) التوتر الكهربائي
التمارين : ساعتان		التمارين : ساعتان
فرض مراقب 1		
الوحدة الثالثة : (4 س) التحول الكيميائي لمجموعة		المحور الثالث : تراكيب كهربائية (13 س)
الوحدة الرابعة : (4 س) حصيلة المادة		المحور الرابع : تراكيب إلكترونية (13 س)
التمارين : ساعتان		التمارين : ساعتان
فرض مراقب 2		
		الوحدة الأولى : (6 س) تراكيب إلكترونية - الترانستور
		الوحدة الثانية : (6 س) تراكيب إلكترونية – المضخم العملياتي
التمارين : ساعتان		التمارين : ساعتان
فرض مراقب 3		

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
11 شتنبر 2019 ج غ 6	إعطاء لائحة اللوازم المدرسية ..... تشخيص المكتسبات الدراسية للتلاميذ	
12 شتنبر 2019 ج غ 6	الحصة 1 غياب جماعي لكل التلاميذ	
18 شتنبر 2019 ج غ 6	الحصة 2 التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء Test 1	
19 شتنبر 2019 ج غ 6	الحصة 3 تصحيح التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء Test 1	
25 شتنبر 2019 ج غ 6	الحصة 4 التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء و الكيمياء Test 2	
26 شتنبر 2019 ج غ 6	الحصة 5 تصحيح التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء الكيمياء Test 2	

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
	القياس في الفيزياء و الكيمياء	
02 أكتوبر 2019 ح غ 6	1. أهمية القياس في الفيزياء أو الكيمياء 2. الكتابة العلمية 3. رتبة قدر رتبة قدرة كمية ما ✳ الفائدة من رتبة القدر	
03 أكتوبر 2019 ح غ 6	أ – الوحدة الفلكية ب – السنة الضوئية تذكير ببعض العمليات الرياضية	
	الجـــزء الأول : الميـــكانيـــك –	
	الوحدة 1 : التجاذب الكوني : La gravitation universelle	
09 أكتوبر 2019 ح غ 6	1. تقديم الكون : Présentation de l'Univers 1. 1. بالنسبة للذرة اللامتناهي الصغير : L'infiniment petit 1. 2. السلم الفلكي : Echelle Cosmique 1. 3. البنية الفراغية للكون 2. قانون التجاذب الكوني : La loi de l'interaction universelle 2. 1. قانون نيوتن 2. 2. الصياغة الرياضية لقانون نيوتن تطبيق	
10 أكتوبر 2019 ح غ 6	3. مجال التجاذب Champ de gravitation 3. 1. تعريف 3. 2. مجال التجاذب الأرضي Champ de gravitation terrestre أ – مجال التجاذب على سطح الأرض ب – مجال التجاذب على ارتفاع h من سطح الأرض 4. متجهة مجال الثقالة مميزات متجهة مجال الثقال : $\vec{g}$	
16 أكتوبر 2019 ح غ 6	تطبيق	
	الجـــزء الأول :الكـــيـــمـــياء من حولنا	
	الوحدة 1 : الأنواع الكيميائية Eléments Chimiques	
17 أكتوبر 2019 ح غ 6	تقديم 1. تعريف النوع الكيميائي 2. طبيعي أم اصطناعي 3. كيف يمكن التعرف على الأنواع الكيميائية لناتج 3. 1. استعمال الحواس الخمس	
23 أكتوبر 2019 ح غ 6	3. 2. النشاط التجريبي الكشف عن الماء الكشف عن السكريات الكشف عن النشا الكشف عن الأحماض 3. 3. قراءة اللصيقة : تطبيق	

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
	الجـــزء الأول : المـــــكانيـــك – Mécanique	
24 أكتوبر 2019 ح غ 6	**الوحدة 2 : التأثيرات الميكانيكية interactions mecaniques** 1. تذكير بمفهوم القوة ◈ مفعول سكوني - مفعول تحريكي 2. تصنيف القوى 2. 1. التأثيرات عن بعد تأثيرات كهر ساكنة تأثيرات كونية 2. 2. التأثيرات بالتماس أ – تأثير موزع ب – قوى التماس المموضع ج – القوة الداخلية و القوة الخارجية	
30 أكتوبر 2019 ح غ 6	تطبيق	
من 03 نونبر إلى 11 نونبر	الفترة البينية الأولى و ذكرى المسيرة الخضراء عيد المولد النبوي	
13 نونبر 2019 ح غ 6	**فرض مراقب رقم 1 الدورة الأولى**	
14 نونبر 2019 ح غ 6	**تصحيح الفرض المراقب رقم 1 الدورة الأولى**	
20 نونبر 2019 ح غ 6	3. القوة الضاغطة 3. 1. إبراز وجود القوة الضاغطة 3. 2. اتجاه القوة الضاغطة 3. 3. العلاقة بين S ، F و p 3. 4. قياس ضغط غاز : أجهزة القياس : مقياس الضغط مقياس الضغط المطلق مقياس الضغط النسبي 3. 6. العلاقة بين مختلف وحدات الضغط 4. تأثير العمق على الضغط	
21 نونبر 2019 ح غ 6	**الجـــزء الأول :الكـــيـــمـــياء من حولنا** **الوحدة 2 :استخلاص الأنواع الكيميائية وفصلها والكشف عنها** 1. بعض تقنيات الاستخلاص 1.1. العمليات الأولية "الكبس "Pressage: الترشيح "Fitration: التصفيق الإغلاء "décantation: Décoction ou infusion 1. 2. أساليب فرز متطورة " الاستخلاص بواسطة مذيب Extraction par solvant " المراثة " : Macération النقع Enfleurage 1. 3. ما هي التقنيات المستعملة حاليا	
26 نونبر 2019 ح غ 6	2. لصيقة النوع الكيميائي : 2. 1. درجة حرارة تغير الحالة 3. الاستخلاص 3. 1. تعريف 3. 2. الاستخلاص بواسطة مذيب كيف يتم اختيار المذيب ؟ مثال لبعض المذيبات 3. 3. الاستخلاص باستعمال عملية التقطير المائي	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
27 نونبر 2019 ج غ 6	2. لصيقة النوع الكيميائي : 2. 1. درجة حرارة تغير الحالة 3. الاستخلاص 3. 1. تعريف 3. 2. الاستخلاص بواسطة مذيب كيف يتم اختيار المذيب ؟ مثال لبعض المذيبات 3. 3. الاستخلاص باستعمال عملية التقطير المائي	
04 دسمبر 2019 ج غ 6	2. تقنية الكشف : التحليل الكروماتوغرافي 2. 1. التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة Chromatographie sur couche mince (CCM أ – مبدأ التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة ب – الكشف عن النوع الكيميائي بالمقارنة ◈ حاصل الجبهة Rapport frontal ◈ مبدأ الكشف عن النوع الكيميائي : ① الكثافة و الكتلة الحجمية ② الذوبانية تطبيق	
05 دسمبر 2019 ج غ 6	الجـــزء الأول :الكـــيـــمـــياء من حولنا الوحدة 3 :تصنيع الأنواع الكيميائية 1. بداية تصنيع الأنواع الكيميائية 2. التفاعل الكيميائي 3. تصنيع إسيتات اللينالول 3. 1. المبدأ 3. 2. المناولة 3. 3. التركيب بالإرتداد : تقنية كلاسيكية 3. 4. أسئلة 4. تمييز النوع الكيميائي المصنع مع النوع الكيميائي الطبيعي نفسه	
12 دسمبر 2019 ج غ 6	فرض مراقب رقم 2 الدورة الأولى	
17 دسمبر 2019 ج غ 6	تصحيح الفرض المراقب رقم 2 الدورة الأولى	
17 دسمبر 2019 ج غ 6	الجزء الأول : الميكانيك – Mécanique الوحدة 3 : الحـــــركـــــة و السرعة – Le Mouvement et vitesse 1 : الحركة 1. 1. نسبية الحركة : Relativité du mouvement 1. 2. أمثلة للجسم المرجعي الجسم المرجعي الأرضي - الجسم المركزي الأرض - الجسم المرجعي النجمي 1. 3.المعلمة في الزمن – معلم الزمن ◈ التاريخ أو اللحظة - المدة الزمنية 2. معلمة متحرك في الفضاء ◈ معلم الفضاء – معلم الزمن	
18 دسمبر 2019 ج غ 6	3. مسار الحركة Trajectoire du mouvement : أ – تعريف ب – إبراز أن مسار جسم يتعلق بالجسم المرجعي 4. السرعة vitesse 4. 1. السرعة المتوسطة Vitesse moyenne 4. 2. السرعة اللحظية Vitesse instantanée أ - تعريف ب - العلاقة التقريبية لحساب السرعة اللحظية	

الفترة	الـــــــــــــنـــــــــص	التوقيع
17 دسمبر 2019 ج غ 6	4. 3. متجهة السرعة Vecteur Vitesse 5. دراسة بعض الحركات الخاصة 5. 1. حالة حركة مستقيمية منتظمة 5. 2. الحركة الدائرية أ – تعريف ب – السرعة : السرعة الخطية - السرعة الزاوية Vitesse angulaire ج – العلاقة بين السرعة الخطية V والسرعة الزاوية ω تطبيق	
18 دسمبر 2019 ج غ 6	5. 2. الحركة الدائرية أ – تعريف ب - السرعة ✳ السرعة الخطية - السرعة الزاوية Vitesse angulaire ج – العلاقة بين السرعة الخطية V والسرعة الزاوية ω تطبيق	
25 دسمبر 2019 ج غ 6	الجـــزء الثـــانـــي :مـــكـــونـــات المـــادة الوحدة 1 : نموذج الذرة – modèl de l'atome 1. مراحل بناء النموذج الذري 1. 1. الاقتراحات الفلسفية 1. 2. الاقتراحات العلمية 1. 3. نموذج العصر الحديث 2.بنية الذرة 2. 1. النواة أ – مكونات النواة ب – خاصيات النويات ج – التمثيل الرمزي لنواة ذرة 2. 2. الإلكترونات خاصيات الإلكترونات ملحوظة 3. أبعاد النواة لذرة 4.	
26 دسمبر 2019 ج غ 6	الجزء الأول : الميكانيك – Mécanique الوحدة 5 : مبدأ القصور – Principe d'inertie 1. الإبراز التجريبي لمركز قصور جسم صلب 1. 1. التجربة الأولى 1. 2. التجربة الثانية 1. 3. استنتاج 1. 4. مركز قصور جسم صلب هل حركة مركز القصور دائما مستقيمة منتظمة ؟	
02 يناير 2020 ج غ 6	2 مبدأ القصور ① حالة المنضدة الأفقية ② حالة المنضدة المائلة ③ الحالة الميكانيكية لجسم ④ نص مبدأ القصور 3. الحركة الإجمالية والحركة الخاصة لجسم صلب 4. مركز الكتلة لمجموعة مادية تطبيق	

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
08 يناير 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثـــانـــي :مـــكـــونـــات المـــادة** **الوحدة 2 : العنصر الكيميائي – التوزيع الالكتروني** 1. العنصر الكيميائي تعريف ملحوظة 2. نظائر العنصر الكيميائي تعريف مثال : نظائر عنصر الكربون 3. الأيونات : IONS 3. 1. تعريف 3. 2. الأيونات الأحادية الدرة ملحوظة : (تسمية المركبات الأيونية) 3. 4. الجسم البسيط و الجسم المركب 4. توزيع إلكترونات ذرة معزولة 4. 1. الطبقات الإلكترونية 4. 2. توزيع الإلكترونات على الطبقات الإلكترونية 5. البنية الإلكترونية للدرة 6. الطبقة الإلكترونية الخارجية و الطبقات الداخلية	
09 يناير 2020 ح غ 6	**الجـــزء الأول : المـــيـــكانيـــك – Mécanique** **الوحدة 6 : بعض تطبيقات توازن جسم صلب خاضع لقوتين** 1. تذكيربشرطي توازن جسم صلب خاضع لقوتين : 1. 1. تعريف 1. 1. الدراسة التجريبية لتوازن ✳جرد القوى المطبقة على الجسم (S) ✳ ملاحظات 1. 2. شروط توازن جسم صلب خاضع لقوتين 2. تطبيقات 2. 1. توازن جسم صلب فوق مستوى أفقي	
09 يناير 2020 ح غ 6	2. 2. توازن جسم صلب فوق مستوى مائل 2. 3. توازن جسم معلق بنابض أ – العلاقة بين توتر نابض و إطالته ✳تعريف ✳ تـــجربة ✳ استنتاج 3. دافعة أرخميدس 3. 1. إبراز وجود دافعة أرخميدس 3. 2. مميزات دافعة أرخميدس 3. 3.نقطة التأثير:مركز ثقل السائل المزاح لجسم المغمور. 4. دافعة أرخميدس في الغازات 5. تطبيق	
15 يناير 2020 ح غ 6	**فرض مراقب رقم 3 الدورة الأولى**	
16 يناير 2020 ح غ 6	**تصحيح الفرض المراقب رقم 3 الدورة الأولى**	

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
19 - 26 يناير 2020 ح غ 6	**غطلة منتصف السنة الدراسية**	
	.....	
	الجـــزء الأول : الميـــــكانيـــك – Mécanique	
	الوحدة 7 : توازن جسم صلب خاضع لثلاث قوى غير متوازية	
29 يناير 2020 ح غ 6	**1. الدراسة التجريبية** **1. 1. التركيب التجريبي** **1. 2. ملاحظات** **1. 3. تمثيل القوى المطبقة على الجسم الصلب** **أ – الطريقة الهندسية** **ب – الطريقة التحليلية** **2. شروط التوازن**	
	.....	
30 يناير 2020 ح غ 6	**3. تطبيقات :** **3. 1. قوى التماس الموزعة : مفهوم الاحتكاك** **الشرط الأول (تحديد شدة R وخط تأثيرها)** **الشرط الثاني (تحديد نقطة تأثير R)** **◈ مفهوم الاحتكاك** **3. 2. تطبيقات**	
	.....	
05 فبراير 2020 ح غ 6	**4. توازن جسم صلب خاضع لثلاث قوى متوازية** **4. 1. شروط التوازن** **4. 2. مثال** **5. توازن جسم صلب خاضع لعدة قوى**	
	.....	
06 فبراير 2020 ح غ 6	**تطبيق**	
	.....	
	الجـــزء الأول : الميـــــكانيـــك – Mécanique	
	الوحدة 8 :توازن جسم صلب قابل للدوران حول محور ثابت	
12 فبراير 2020 ح غ 6	**1. مفعول القوة على دوران جسم صلب** **2. عزم قوة بالنسبة لمحور الدوران** **2. 1. تعريف عزم القوة بالنسبة لمحور الدوران (Δ)** **2. 2. عزم قوة مقدار جبري**	
	.....	
13 فبراير 2020 ح غ 6	**3. عزم مزدوجة قوتين** **3. 1. تعريف مزدوجة قوتين** **3. 2. صيغة عزم مزدوجة قوتين** **4. توازن جسم صلب قابل للدوران حول محو رثابت-مبرهنة العزم** **نص مبرهنة العزوم** **5. الشروط العامة لتوازن جسم صلب**	
	.....	
19 فبراير 2020 ح غ 6	**6. مزدوجة اللـــــي Couple de Torsion** **6. 1. تعريف مزدوجة اللـــــي** **◈ التوازن الأول** **تطبيق شروط توازن القضيب** **◈ التوازن الجديد** **تطبيق شروط التوازن** **6. 2. صيغة عزم مزدوجة اللي :**	
	.....	

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
20 فبراير 2020 ح غ 6	**فرض مراقب رقم 1 الدورة الثانية**	
26 فبراير 2020 ح غ 6	**تصحيح الفرض المراقب رقم 1 الدورة الثانية**	
27 فبراير 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثاني : الكـــــهـــــربـــــاء – Electricité** **الوحدة 1: التيار الكهربائي المستمر Courant électrique continu** 1. نوعا الكهرباء وتأثيرهما البيني ◈نوعا الكهرباء ◈ التأثيرات البينية 2. التيار الكهربائي المستمر 2. 1. الدارة الكهربائية : 2. 2. المنحى الاصطلاحي للتيار الكهربائي 2. 3. . طبيعة التيار الكهربائي : 3 . شدة التيار الكهربائي المستمر 3. 1. كمية الكهرباء 3. 2. التيار الكهربائي المستمر	
04 مارس 2020 ح غ 6	3. 3. قياس شدة التيار الكهربائي المستمر أ – الأمبيرمتر : جهاز الأمبيرمتر ذو إبرة ◊ جهاز متعدد الإستعمال عددي ب – استعمال الأمبيرمتر ذو إبرة لقياس الشدة ج – قياس الشدة د – جودة القياس ① الإرتياب المطلق ② الإرتياب النسبي 4. خاصيات شدة التيار في الدارة الكهربائية 4. 1. الدارة المتوالية 5 .الدارة المتفرعة ◈ تعريف العقدة ◈ نص قانون العقد	
05 مارس 2020 ح غ 6	تطبيق	
11 مارس 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثـــانـــي :مـــكـــونـــات المـــادة** **الوحدة 3 :هندسة بعض الجزيئات – Géométrie de quelques molécules** 1. القاعدتان الثنائية و الثمانية 1. 1. استقرار ذرات الغازات النادرة 2. نموذج لويس للذرات 3 . الجزيئات 3. 1. تعريف 3. 2. الرابطة التساهمية أ – تعريف ب – تمثيل الرابطة	
12 مارس 2020 ح غ 6	3. 3. تمثيل الجزيئات حسب نموذج لويس 4. هندسة بعض الجزيئات البسيطة 5. تمثيل كرام Représentation de CRAM 6. التماكب تطبيق	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
18 مارس 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثاني : الكـــــهـــــربـــــاء – Electricité** **الوحدة 2 : التوتر الكهربائي Tension électrique** 1. التوتر الكهربائي 1. 1. مفهـــوم التوتر الكهربائي 1. 2. تحديد قيمة الجهد الكهربائي لنقطة من دارة 2. قياس التوتر 2. 1. جهاز الفولطممتر ✳ جهاز الفولطممتر ذو إبرة ✳ جهاز متعدد الإستعمال عددي 2. 2. التوتر الكهربائي مقدار جبري – تمثيل التوتر 2. 3. التوتر بين مربطي سلك موصل 2. 4. التوتر بين مربطي قاطع التيار	
19 مارس 2020 ح غ 6	3. قياس التوتر الكهربائي بواسطة جهاز الفولطمتر أ – قياس الشدة ب – جودة القياس ① الإرتياب المطلق ② الإرتياب النسبي 4. خاصيات التوتر الكهربائي 4. 1. الدارة المتوازية 4. 2. الدارة المتوالية	
25 مارس 2020 ح غ 6	5. معاينة التوتر الكهربائي بواسطة جهاز راسم التذبذب 5. 1. راسم التذبذب 5. 2. معاينة توتر مستمر أ – بدون كسح ب – باستعمال الكسح 5. 3. معاينة التوتر المتناوب الجيبي ☜ التوتر الفعال U_e - الدور T التردد N	
26 مارس 2020 ح غ 6	**فرض مراقب رقم 2 الدورة الثانية** **تصحيح الفرض المراقب رقم 2 الدورة الثانية**	
من 29 مارس إلى 12 أبريل	**الفترة البينية الثانية**	
15 أبريل 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثـــانـــي :مـــكـــونـــات المـــادة** **الوحدة 4 : الترتيب الدوري للعناصر الكيميائية Classification périodique des éléments chimiques** 1. طريقة مندليف في إنشاء الترتيب الدوري للعناصر الكيميائية 2. المعايير الحالية للترتيب الدوري للعناصر الكيميائية 3. استعمال الترتيب الدوري 3. 1. المجموعات الكيميائية 3. 2. الخاصيات الكيميائية المشتركة ☜ مجموعة القلائيات Alcalins ☜ مجموعة القلائيات الترابية Alcalino-terreux ☜ مجموعة الهالوجينات Halogènes ☜ مجموعة الغازات النادرة Gaz nobles	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
16 أبريل 2020 ح غ 6	**الجزء 2 : الكهرباء Electricité** **الوحدة 3 : الموصلات الأومية Les conducteurs Ohmiques** 1. تعريف ثنائي قطب كهربائي 2. الموصل الأومي 2. 1. قانون أوم	
22 أبريل 2020 ح غ 6	3. تجميع الموصلات الأومية 3. 1. تركيب على التوالي 3. 2. تركيب على التوازي 4. تركيب مقسم التوتر	
23 أبريل 2020 ح غ 6	تطبيق	
28 أبريل 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثـــانـــي : تـــــحـــــولات المـــــادة** **الوحدة 5 : أدوات لوصف مجموعة Outils de description d'un système** 1. المول : وحدة كمية المادة 1. 1. تغيير السلم **تعريف المول** **تطبيق** 1. 2. وحدة كمية المادة 2. الكتلة المولية 2. 1. الكتلة المولية الذرية **مثال :** الكتلة المولية الذرية لعنصر النحاس Cu 2. 2. الكتلة المولية الجزيئية **أ – حساب الكتلة المولية الجزيئية** **ب – تعميم**	
29 أبريل 2020 ح غ 6	3. كمية المادة كمية المادة و الكتلة 4. مول الأجسام الغازية 4. 1. قانون افوكادرو أمبير 4. 2. تعريف 4. 3. قانون افوكادرو أمبير 4. 4. الشروط النظامية و الحجم المولي النظامي 4. 5. تعبير كمية المادة في حالة الأجسام الغازية 4. 6. كثافة غاز بالنسبة للهواء 5. معادلة الحالة للغازات الكاملة معادلة الحالة للغازات الكاملة **équation d'etat des gazs parfaits** درجة الحرارة المطلقة	
30 أبريل 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثـــالث : تـــــحـــــولات المـــــادة** **الوحدة 1 : التركيز المولي للأنواع الكيميائية في محلول Concentration molaire des espèces chimiques en solution** 1. مفهوم الجسم المذاب والجسم المذيب و المحلول 2. التركيز المولي لمحلول 3. تحضير محلول مائي 4. تخفيف محلول 4. 1. تعريف 4. 2. مبدأ التخفيف 4. 3. الطريقة العملية للتخفيف 4. 4. تعريف بمعامل التخفيف	

الفترة	الـــــــــــــنـــــــــص	التوقيع
06 مايو 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثـــالث : تـــحـــــولات المـــــادة** **الوحدة 2 : التحولات الكيميائية Les transformations chimiques** 1. أمثلة لتحولات كيميائية 1. 1. مجموعة كيميائية أ – تعريف ب – وصف حالة مجموعة كيميائية ج – الحالة البدئية لمجموعة كيميائية د – الحالة النهائية لمجموعة كيميائية 1. 2. تطور مجموعة كيميائية خلال الزمن 1. 3. التحول الكيميائي لمجموعة كيميائية أ – تعريف ب – تمثيل تحول كيميائي ج – المتفاعلات و النواتج 2. إنحفاظ المادة في التفاعلات الكيميائية	
07 مايو 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثـــالث : تـــحـــــولات المـــــادة** **الوحدة 3 : حصيلة المادة Bilan de matière** 1. مبادئ أولية عن مفهوم تقدم كيميائي 1. 1. تغير كمية المادة خلال تفاعل كيميائي 1. 2. تعبير تقدم تفاعل كيميائي تعريف 2. الدراسة الكمية للحالة النهائية 2. 1. الحالة النهائية 2. 2. متفاعل محد limitant ومتفاعل وفير en excès 2. 3. التقدم الأقصى avancement maximal تحديد التقدم الأقصى	
13 مايو 2020 ح غ 6	4. تطبيقات	
14 مايو 2020 ح غ 6	**الجزء 2 : الكهرباء Electricité** **الوحدة 3 : الموصلات الأومية Les conducteurs Ohmiques** 1. تعريف ثنائي قطب كهربائي 2. الموصل الأومي 2. 1. قانون أوم 2. 2. مقاومة سلك موصل 3. تجميع الموصلات الأومية 3. 1. تركيب على التوالي 3. 2. تركيب على التوازي 4. تركيب مقسم التوتر	
20 مايو 2020 ح غ 6	**فرض مراقب رقم 2 الدورة الثانية** ..... **تصحيح الفرض المراقب رقم 2 الدورة الثانية**	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
21 مايو 2020 ح غ 6	**الجـــزء الثاني :الكـــهـــربـــاء : Electricité** **الوحدة 4 :مميزات بعض ثنائيات القطب غير النشيطة** **Caractéristiques de quelques dipôles passifs** **1. مميزات ثنائيات القطب : Caractéristique d'un dipôle** **1. 1. تعريف** **1. 2. التركيب التجريبي لدراسة مميزة ثنائي قطب غير نشيط** **أ – تعريف** **ب – التركيب التجريبي المستعمل لقياس I_{AB} و U_{AB}** **ج – الطريقة التجريبية** **2. مميزة مصباح كهربائي** **خلاصة**	
27 مايو 2020 ح غ 6	**3. مميزة الصمام الثنائي ذي وصلة Caractéristique d'une diode à jonction** ◈ **الحالة الأولى :** $U_{AK}<U_S$) ◈ **الحالة الثانية :** $U_{AK}>U_S$ ◈ **تعريف** **خلاصة** **4. الصمام الثنائي زينر Diode zener** ③ **ملحوظة**	
28 مايو 2020 ح غ 6	**5. بعض ثنائيات القطب المتحكم فيها** **5. 1. المقاومة الحرارية Thermistance** **5. 2. المقاومة الضوئية : Photorésistance** **5. 3. ثنائيات القطب المتحكم فيها بالتوتر** **أ-الصمام الثنائي المتألق كهربائيا:** (DEL: diode electro luminescente أو LED: light emitting diode) **ب – المقاومة المتغيرة مع التوتر : Voltage dependant resistor V.D.R** **خلاصة** ..... **تطبيق**	
	الجـــزء الثاني :الكـــهـــربـــاء : Electricité **الوحدة 5 :مميزة ثنائي قطب نشيط – نقطة الاشتغال** **Caractéristique d'un dipole actif – Point de fonctionnement** **1. العمود الثنائي القطب النشيط** **1. 1. تعريف** **1. 2. رمز المولد و الإصطلاح المعتمد** **2. المميزة (شدة التيار – التوتر) لعمود** **أ – التركيب التجريبي** **ب – جدول القياسات** **ج– المميزة $U_{PN}=f(I)$** **3. قانون أوم بالنسبة للعمود** ◈ **معادلة المستقيم** ◈ **نمثل ثنائي قطب نشيط كالتالي** **4. تجميع أعمدة** **4. 1. تركيب أعمدة على التوالي وبالتوافق series et concordances** **4. 2. تركيب أعمدة مماثلة على التوازي وبالتوافق**	

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
	5. مميزة (شدة التيار – التوتر) لمستقبل (المحلل الكهربائي أ – التركيب التجريبي ب – جدول القياسات ج – المميزة $U_{AB}=f(I)$ 6. نقطة إشتغال دارة 6. 1. مفهوم نقطة إشتغل دارة ◈ الطريقة المبيانية ◈ الطريقة الحسابية 6. 2. قانون بويي : Loi de POUILLET ..... الجـــزء الثاني :الكـــهـــربـــاء : Electricité الوحدة 6 : التراكيب الإلكترونية – الترانزستور Montages électroniques – Le transistor 1. تعريف الترانزستور ◈ ترانزستور من نوع NPN ◈ الترانزستور من نوع PNP 2. سلوك الترانزستور 2. 1. استعمال " القطبين EC " 2. 2. استعمال كل أقطاب الترانزستور حالة التوقف حالة الإشتغال الخطي حالة الإشباع 4. بعض التراكيب الإلكترونية البسيطة التي تحتوي على الترانزستور 4. 1. الرحل : Relais ◈ مبدأ اشتغال المرحل 4. 2. تركيب مؤشر الضوء 4. 3. مؤشر السخونة ..... الجـــزء الثاني :الكـــهـــربـــاء : Electricité الوحدة 7 : التراكيب الإلكترونية – المضخم العملياتي Montages électroniques – Amplificateur opérationnel 1. تقديم المضخم العملياتي Présentation de l'amplificateur opérationnel parfait 2. تغدية المضخم العملياتي (استقطاب المضخم) 3. أنظمة اشتغال المضخم العملياتي 3. 1. تركيب المضخم غير العاكس ◈ النظام الخطي : عندما يكون التوتر ε : $-\varepsilon<\varepsilon<+\varepsilon$ ◈ حالة الإشباع 3. 2. تركيب المضخم العاكس التركيب التجريبي مميزة التحويل ✳ المضخم العملياتي الكامل	

مستوى السنة الأولى بكالوريا

الكيـــــميـــــاء		الفيـــزيـــــاء
الدورة الأولى (62 ساعة + ساعات الفروض المراقبة)		
التمارين : ساعتان	الجزء الأول : القياس في الكيمياء	الجزء الأول : الشغل الميكانيكي والطاقة
	الوحدة الأولى : Sequence 1 أهمية القياس في المحيط المعيش	الوحدة الأولى : Sequence 1 حركة دوران جسم صلب غير قابل للتشويه حول محور ثابث
	الوحدة الثانية : Sequence 2 الكتلة والحجم والضغط وكمية المادة	الوحدة الثانية : Sequence 2 شغل وقدرة قوة
فرض مراقب 1		
التمارين : ساعة واحدة	الوحدة الثالثة : Sequence 3 التركيز والمحاليل الإلكتروليتية	الوحدة الثالثة : Sequence 3 الشغل والطاقة الحركية
	الوحدة الرابعة : Sequence 4 تتبع تطور تحول كيميائي	الوحدة الرابعة : Sequence 4 الشغل وطاقة الوضع الثقالية – الطاقة الميكانيكية
فرض مراقب 2		
التمارين : ساعة واحدة	الوحدة الخامسة : Sequence 5 مواصلة وموصلية محلول أيوني	الوحدة الخامسة : Sequence 5 الشغل والطاقة الداخلية
	الوحدة السادسة : Sequence 6 التفاعلات الحمضية - القاعدية	الوحدة السادسة : Sequence 6 الطاقة الحرارية – الانتقال الحراري
	الوحدة السابعة : Sequence 7 التفاعلات أكسدة - اختزال	الجزء الثاني : الكهرباء التحريكية
	الوحدة الثامنة : Sequence 8 المعايرة المباشرة	المحور الأول : انتقال الطاقة في التيار الكهربائي المستمر
		الوحدة الأولى : Sequence 1 المجال الكهرساكن
		الوحدة الثانية : Sequence 2 طاقة الوضع لشحنة كهربائية في مجال كهرساكن منتظم
فرض مراقب 3		

الكيـــــميـــــاء		الفيـــزيـــــاء
الدورة الثانية (62 ساعة + ساعات الفروض المراقبة)		
التمارين : ساعتان	**الجزء الثاني : الكيمياء العضوية**	**الوحدة الثالثة : Sequence 3** الطاقة الكهربائية المكتسبة أو الممنوحة في النظام الدائم – قانون جول
	الوحدة الأولى : Sequence 1 توسع الكيمياء العضوية	**الوحدة الرابعة : Sequence 4** التصرف العام للدارة
	الوحدة الثانية : Sequence 2 الجزيئات العضوية والهياكل الكربونية	**الوحدة الخامسة : Sequence 5** الحصيلة الطاقية لدارة تحتوي على ترانزستور – مضخم عملياتي (خاص بالعلوم الرياضية)
فرض مراقب 1		
التمارين : ساعتان	**الوحدة الثالثة : Sequence 3** تغيير الهياكل الكربونية	**المحور الثاني : المغنطيسية وقانون لابلاص**
	الوحدة الرابعة : Sequence 4 المجموعات المميزة - التفاعلية	**الوحدة الأولى : Sequence 1** المجال المغنطيسي
		الوحدة الثانية : Sequence 2 المجال المغنطيسي المحدث من طرف التيار الكهربائي
		الوحدة الثالثة : Sequence 3 القوى المغنطيسية " قانون لابلاص "
فرض مراقب 2		
التمارين : ساعتان	**الجزء الثالث : الطاقة في الحياة اليومية**	**الجزء الثالث : البصريات**
	الوحدة الأولى : Sequence 1 تماسك المادة	**الوحدة الأولى : Sequence 1** شروط قابلية رؤية شيء
	الوحدة الثانية : Sequence 2 المظاهر الطاقية لتحولات المادة	**الوحدة الثانية : Sequence 2** الصورة المحصل عليها بواسطة المرآة المستوية
		الوحدة الثالثة : Sequence 3 الصور المتكونة بواسطة العدسة المجمعة
		الوحدة الرابعة : Sequence 4 بعض الأجهزة البصرية
		الوحدة الخامسة : Sequence 5 المرآة الكروية المجمعة (خاص بالعلوم الرياضية)
فرض مراقب 3		

الفترة	الـــــــــــــنـــــــــص	التوقيع
09 و 10 شتنبر 2019 1 غ 3 و 4	غياب جماعي لكل التلاميذ	
12 و 13 شتنبر 2019 1 غ 3 و 4	تشخيص المكتسبات الدراسية للتلاميذ الحصة إعطاء لائحة اللوازم المدرسية	
16 و 17 شتنبر 2019 1 غ 3 و 4	الحصة 2 التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء Test	
19 و 20 شتنبر 2019 1 غ 3 و 4	الحصة 3 تصحيح التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء	
23 و 24 شتنبر 2019 1 غ 3 و 4	الحصة 4 التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء و الكيمياء Test 2	
26 و 27 شتنبر 2019 1 غ 3 و 4	الحصة 5 تصحيح التقويم التشخيصي في مادة الفيزياء الكيمياء Test 2	
30 شتنبر و 01 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	الجزء 1 : الشغل الميكانيكي والطاقة الوحدة 1 :حركة دوران جسم صلب غير قابل للتشويه حول محور ثابت Mouvement de rotation d'un solide indéformable autour d'un axe 1. تعريف 2. مفاهيم عامة 2. 1. المسار 2. 2. معلمة نقطة من الجسم الصلب في حركة دوران ① استعمال الإحداثيات الديكارتية ② استعمال الأفصول المنحني S Abscisse Curviligne ③ استعمال الأفصول الزاوي θ Abscisse Angulaire : ◈ العلاقة بين الأفصول الزاوي و الإحداثيات الديكارتية ◈العلاقة بين الأفصول المنحني S و الأفصول الزاوي θ 3. السرعة الزاوية – سرعة نقطة من جسم صلب 3. 1. السرعة الزاوية المتوسطة 3. 2. السرعة الزاوية اللحظية 3. 3. العلاقة بين السرعة الزاوية ω والسرعة الخطية V	
03 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	استثمار 1 : السرعة الخطية – السرعة الزاوية – طبيعة الحركة استثمار 2 : التحقق من العلاقة V = R × ω	
07 و 08 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	4. حركة الدوران المنتظم 4. 1. تعريف 4. 2. خاصيات الدوران المنتظم 4. 3. المعادلات الزمنية للحركة استثمار 2 : إيجاد المعادلة الزمنية للحركة	
10 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	تطبيق	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
14 و 15 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	**الجزء 1 : القياس في الكيمياء La mesure en chimie** 1. لماذا القياس في الكيمياء 1. 1. القياس من أجل الإخبار 1. 2. القياس من أجل المراقبة والحماية 1. 3. القياس من أجل التدخل 2. كيف يتم القياس في الكيمياء 2. 1. قياسات تقريبية وقياسات دقيقة 2. 2. قياسات متواصلة وقياسات بأخذ عينات 2. 3. قياسات مدمرة وقياسات غير مدمرة	
17 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	**الوحدة 2 :الكتلة والحجم والضغط وكمية المادة** **ILa masse , le volume , la pression et la quantité de matière** 1. تـــذكـــيـــــر **تعريف المول** 2. كمية المادة بالنسبة للأجسام الصلبة والسائلة 2. 1. الكتلة المولية (تذكير) 2. 2. تحديد كمية مادة عينة انطلاقا من كتلتها 2. 3 . تحديد كمية مادة عينة انطلاقا من حجمها **أ – الكتلة الحجمية والكثافة (تذكير)** **ب – علاقة كمية المادة بالحجم**	
21 و 22 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	3. كمية المادة بالنسبة للأجسام الغازية 3. 1. الحجم المولي (تذكير) **أ – تعريف** **ب – قانون افوكادرو أمبير** **ج – الحجم المولي** 3. 2. علاقة كمية مادة غاز بحجم العينة والحجم المولي 4. معادلة الحالة للغازات الكاملة 4. 1. قانون بويل ماريوط 4. 2. نص قانون بويل – ماريوط	
24 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	5. دراسة تغير ثابت الحجم والضغط لغاز مع درجة الحرارة 5. 1. الدراسة التجريبية 5. 2. درجة الحرارة المطلقة 6. معادلة الحلة للغازات الكاملة 7. دراسة مختلف التحولات 7. 1. تغير ثابت الحجم isochore : قانون شارل 7. 2. تغير ثابت لدرجة الحرارة isotherme قانون بويل ماريوط 7. 3. تغير ثابت	
28 و 29 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	**تطبيق**	
31 أكتوبر 2019 1 غ 3 و 4	**الوحدة 2 : شـــــغـــــل وقـــــدرة قـــــوة Travail et puissance d'une force** 1. مفهوم شغل قوة 2. شغل قوة ثابتة مطبقة على جسم صلب في إزاحة : 2. 1. النشاط 1 2. 2. تعبير شغل قوة ثابتة مطبقة على جسم في إزاحة مستقيمية 2. 3. مفعول قوة 2. 4. شغل قوة ثابتة مطبقة على جسم في إزاحة منحنية	
ن 03 نونبر إلى 11 نونبر	الفترة البينية الأولى و ذكرى المسيرة الخضراء عيد المولد النبوي	

الفترة	الـــــــــــنـــــــص	التوقيع
14 نونبر 2019 1 غ 3 و 4	**فرض مراقب رقم 1 الدورة الأولى**	
	.....	
18 و 19 نونبر 2019 1 غ 3 و 4	**تصحيح الفرض المراقب رقم 1 الدورة الأولى**	
	.....	
21 نونبر 2019 1 غ 3 و 4	3. شغل وزن جسم 4. الشغل المحرك والشغل المقاوم 5. شغل مجموعة من قوى ثابتة مطبقة على جسم صلب في إزاحة 6. شغل قوة تماس موزعة أ – الاحتكاكات مهملة ب – الاحتكاكات غير مهملة 7. قدرة قوة 7. 1. القدرة المتوسطة 7. 2. القدرة اللحظية 8. قدرة وشغل قوة عزمها ثابت مطبقة على جسم صلب في حركة دوران حول محور ثابت : 8. 1. حساب القدرة 8. 2. تعبير الشغل 8. 3. شغل مزدوجة عزمها ثابت	
	.....	
25 و 26 نونبر 2019 1 غ 3 و 4	**الوحدة 3 : المحاليل الإلكتروليتية Solutions électrolytiques** 1. الجسم الصلب الأيوني 1. 1. البنية : مثال : نموذج بلور كلورور الصوديوم 1. 2. تماسك الجسم الصلب الأيوني 2. قطبية الجزيئة Polarité d'une molécule 2. 1. الكهرسلبية électronégativité 2. 2. الميزة الثنائية القطبية لجزيئة Caractère dipolaire d'une molécule أ – مرجح الشحن في جزيئة كلورور الهيدروجين ب – الميزة الثنائية القطبية لجزيئة الماء	
	.....	
28 نونبر 2019 1 غ 3 و 4	3. المحاليل المائية الإلكتروليتية 3. 1. تعاريف 3. 2. ذوبان الإلكتروليت في الماء 3. 3. تمثيل المحلول الإلكتروليتي 3. 4. معادلة التفاعل المقرون بذوبان إلكتروليت 4. التراكيز المولية 4. 1. التركيز المولي للمذاب المستعمل 4. 2. التركيز المولي الفعلي لنوع كيميائي موجود في المحلول	
02 و 03 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	.....	
	تطبيق	
	.....	
05 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	**الوحدة 3 : الشغل والطاقة الحركية Travail et énergie cinétique** 1 – الطاقة الحركية 1. 1. نشاط وثائقي (مفهوم الطاقة الحركية) 1. 2. تعبير الطاقة الحركية ◈ في حالة الإزاحة : ◈ في حالة الدوران 1. 3. عزم القصور Moment d'inertie مثال : عزم قصور بعض الأجسام ذات أشكال بسيطة 2 – تغير الطاقة الحركية لجسم صلب – مبرهنة الطاقة الحركية 2. 1. نشاط تجريبي مسطرة السقوط الحر ولوازمها استنتاج (نص مبرهنة الطاقة الحركية)	
	.....	
09 و 10 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	**تطبيق**	

الفترة	الـــــــــــــــــــــــــــــص	التوقيع
12 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	**الوحدة 4 : تتبع تطور تحول كيميائي Suivi de l'évolution d'une transformation chimique** 1. التحول الكيميائي – التفاعل لكيميائي (تذكير) 2. مبادئ أولية عن مفهوم تقدم كيميائي (تذكير) 2. 1. تعريف تقدم التفاعل 2. 2. الدراسة الكمية للحالة النهائية أ – الحالة النهائية ب – متفاعل محد limitant ومتفاعل وفير en excès ج – التقدم الأقصى avancement maximal 3. حصيلة المادة	
16 و 18 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	**الوحدة 4 :الشـــغـــل طاقـــة الوضـــع الثقـــالية–الطـــاقة المـــكانيـــكية** **Travail et énergie Potentielle de pesanteur – Energie Mécanique** 1. طاقة الوضع الثقالية 1. 1. مقاربة كيفية لطاقة الوضع الثقالية 1. 2. تعبير طاقة الوضع الثقالية : ◈ الحالة المرجعية 1. 3. تغير طاقة الوضع 2. الطاقة الميكانيكية 2. 1. تعريف 2.2. إنحفاظ الطاقة الميكانيكية الهدف : التحقق التجريبي من انحفاظ المجموع $E_c + E_{pp}$ 2.3. عدم إنحفاظ الطاقة الميكانيكية التحقق التجريبي من عدم انحفاظ المجموع E_c+E_{pp}	
19 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	**فرض مراقب رقم 2 الدورة الأولى**	
23 و 25 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	**تصحيح الفرض المراقب رقم 2 الدورة الأولى**	
26 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	**الوحدة 5 : المواصلة والموصلية La conductance et la conductivité** 1. تذكير في الكهرباء 1. 1. التيار الكهربائي في المحاليل المائية 1. 2. علاقة أوم 2. مواصلة جزء من محلول إلكتروليتي 2. 1. تعريف 2. 2. قياس المواصلة ✳ المناولة 1 : قياس المواصلة 2. 3. العوامل المؤثرة على قياس المواصلة أ – تأثير الأبعاد الهندسية للخلية	
30 و 31 دسمبر 2019 1 غ 3 و 4	3. موصلية محلول إلكتروليتي Conductivité d'une solution électrolytique 3. 1. تعريف 3. 2. العوامل المؤثرة على الموصلية 3. 2. 1. تركيز المحلول 3. 2. 2. طبيعة الإلكتروليت 3. 2. 3. فاعل الحرارة 4. الموصلية المولية الأيونية Conductivité molaire ionique 4. 1. موصلية محلول أيوني 4. 2. الموصلية المولية الأيونية λ لأيون 4. 3. موصلية المحلول الأيوني المتكون من عدة أيونات أحادية الشحنة	

الفترة	الـــــــــــــنـــــــــص	التوقيع
02 يناير 2020 1 غ 3 و 4	**الوحدة 6 : الطاقة الحرارية : الانتقال الحراري** **Energie thermique : Transfert thermique** 1. كيف نرفع من درجة الحرارة ؟ 2. الانتقال الحراري بدون تغير حالة الجسم 2. 1. تعبير كمية الحرارة : أ – إبراز العلاقة بين كمية الحرارة وتغير درجة الحرارة ب – إبراز العلاقة بين كمية الحرارة المكتسبة من طرف جسم وكتلة هذا الجسم ج – إبراز العلاقة بين طبيعة المادة للجسم واكتساب كمية الحرارة 2. 2. السعة الحرارية capacité thermique أ– قياس السعة الحرارية لمسعر ب – السعة الحرارية لمجموعة ج – تعيين الحرارة الكتلية لفلز	
06 - 07 يناير 2020 1 غ 3 و 4	فرض مراقب رقم 3 الدورة الأولى	
09 يناير 2020 1 غ 3 و 4	تصحيح الفرض المراقب رقم 3 الدورة الأولى	
13 - 14 يناير 2020 1 غ 3 و 4	3. الانتقال الحراري مع تغير الحالة الفيزيائية 3. 1. الانصهار والتجمد 3. 2. التبخير و التكاثف (أو الإسالة) A. الحرارة Chaleur 1. عدم انحفاظ الطاقة الميكانيكية 2. الطاقة الميكانيكية و الحرارة : انتقال الحرارة Transmission de chaleur 1. 1. انتقال الحرارة بواسطة التوصيل 2. 2. الانتقال بالحمل Transmission par convection 2. 3. الانتقال بالإشعاع 3. الحالة البدئية و الحالة النهائية Etat initial et état final 3. 1. الحافظة الكظيمة 3. 2. التوازن الحراري 4. التفاعلات الكيميائية 3. الانتقال الحراري مع تغير الحالة الفيزيائية 3. 1. الانصهار والتجمد 3. 2. التبخير و التكاثف (أو الإسالة) A. الحرارة Chaleur 1. عدم انحفاظ الطاقة الميكانيكية 2. الطاقة الميكانيكية و الحرارة : انتقال الحرارة Transmission de chaleur 1. 1. انتقال الحرارة بواسطة التوصيل 2. 2. الانتقال بالحمل Transmission par convection 2. 3. الانتقال بالإشعاع 3. الحالة البدئية و الحالة النهائية Etat initial et état final 3. 1. الحافظة الكظيمة 3. 2. التوازن الحراري 4. التفاعلات الكيميائية	
16 يناير 2020 1 غ 3 و 4	**الوحدة 6 :التفاعلات الحمضية – القاعدية.** **Réactions acido – basique** 1. الأحماض والقواعد في الحياة اليومية 1. 1. أمثلة لبعض الأحماض 1. 2. القواعد 1. 3. تعريف برونشتيد للأحماض والقواعد 2. المزدوجة حمض – قاعدة 2. 1. تعريف : 2. 2. نصف المعادلة حمض قاعدة 2. 3. مزدوجتا الماء	
19 - 26 يناير 2020 1 غ 3 و 4	غطلة منتصف السنة الدراسية	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
27 - 28 يناير 2020 1 غ 3 و 4	3. معادلة التفاعل حمض – قاعدة 4. الكواشف الملونة 4. 1. تعريف 4. 2. منطقة انعطاف الكاشف الملون 4. 3. استعمال الكواشف الملونة أ - اللون الحساس أو اللونية الحساسة – منطقة الإنعطاف 5. أمثلة لبعض التفاعلات الحمضية – القاعدية 5. 1. حالة الكواشف الملونة أ – الهيليانتين - الفينولفتالين ج – تفاعل حمض الكلوريدريك مع هيدروكسيد الصوديوم	
30 يناير 2020 1 غ 3 و 4	تطبيق	
03 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	الوحدة 3 : الطاقة الكهربائية المكتسبة أو الممنوحة في النظام الدائم 1. الطاقة الكهربائية المكتسبة من طرف مستقبل 1. 1. الحصيلة الطاقية الكيفية 1. 2. تعريف المستقبل أ – تعريف ب – اصطلاح المستقبل 1. 3. الطاقة المكتسبة من طرف مستقبل :	
06 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	2. المفعول السعري في الموصل الأومي في النظام الدائم 2. 1. إبراز مفعول جول 2. 2. اثبات قانون جول 2. 3. التحقق التجريبي من قانون جول	
10 - 11 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	الوحدة 4 : قانون أوم بالنسبة لمولد أو مستقبل – القدرة الكهربائية الممنوحة أو المكتسبة في النظام الدائم Loi d'Ohm pour un générateur ou un récepteur – Puissance électrique fournie ou reçue en régime permanent 1. المولدات Les générateurs 1. 1. تعريف 1. 2. مميزة مولد 1. 3. الدراسة الطاقية للمولد 1. 4. مردود المولد	
13 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	2. المستقبلات Les récepteurs 2. 1. تعريف 2. 2. الدراسة التجريبية لمستقبل كهركيميائي (المحلل الكهربائي) 2. 3. الدراسة الطاقية لمستقبل 2. 4. مردود المستقبل	
17 - 18 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	فرض مراقب رقم 1 الدورة الثانية	
20 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	تصحيح الفرض المراقب رقم 1 الدورة الثانية الوحدة 7 : التفاعلات أكسدة – اختزال Réactions d'oxydoréduction 1. التفاعل أكسدة – اختزال	
24 - 25 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	1. 1. التبادل الإلكتروني 1. 2. تعاريف أ – الأكسدة و الاختزال ب – المؤكسد و المختزل ج – تفاعل الأكسدة – اختزال	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
27 فبراير 2020 1 غ 3 و 4	2. المزدوجات مؤكسد – مختزل 2. 1. تعريف : 2. 2. نصف المعادلة أكسدة – اختزال 2. 3. أمثلة لمزدوجات مؤكسد – مختزل	
02 – 03 مارس 2020 1 غ 3 و 4	3. معادلة التفاعل أكسدة – اختزال 4. أمثلة لبعض تفاعلات أكسدة – اختزال 4. 1. تفاعل الفلزات والمحاليل المائية المخففة لحمض الكلوريدريك والكبريت 4. 2. تفاعل بين محلول برمنغنات البوتاسيوم و محلول كبريتات الحديد (II) 4. 3. تفاعل بين محلول ثنائي اليود ومحلول الثيوكبريتات الصوديوم 4. 4. تفاعلات بين مؤكسدات ومختزلات توجد في المواد المستعملة في الحياة اليومية	
09 - 10 مارس 2020 1 غ 3 و 4	تطبيق	
12 مارس 2020 1 غ 3 و 4	الوحدة 6 : المجال المغناطيسي Champ magnétique 1. المغانط 1. 1. تعريف 1. 2. قطبا المغناطيس 2. تأثير مغناطيس وتأثير تيار كهربائي مستمر على إبرة ممغنطة 2. 1. تأثير مغناطيس على إبرة ممغنطة 2. 2. تأثير تيار كهربائي مستمر على إبرة ممغنطة 3. الأطياف المغناطيسية 3. 1. تعريف الطيف المغناطيسي أ – خطوط المجال المغناطيسي لقضيب مغناطيسي ب – خطوط المجال المغناطيسي لمغناطيس على شكل U ① حالة قضيب مغناطيسي ② حالة قضيب مغناطيسي على شكل U تطبيق	
16 - 17 مارس 2020 1 غ 3 و 4	4. متجهة المجال المغناطيسي 4. 1. اتجاه ومنحى B 4. 2. شدة المجال المغناطيسي 5. المجال المغناطيسي الأرضي 5. 1. إبراز المجال المغناطيسي الأرضي 6. تراكب مجالين	
19 مارس 2020 1 غ 3 و 4	تطبيق	
23 - 24 مارس 2020 1 غ 3 و 4	الوحدة 8 : المعايرة المباشرة Dosage ou titrage direct 1. مفهوم المعايرة 1. 1. المبدأ : 1. 2. تعاريف تبيانة تركيب المعايرة 1. 3. تفاعل المعايرة réaction du dosage 1. 4. التكافؤ équivalence 2. أنشطة تجريبية 2. 1. المعايرة المباشرة – تتبع الملوانية أ – مثال تفاعل أكسدة اختزال ب – مثال تفاعل حمض – قاعدة 2. 2. المعايرة المباشرة – تتبع المواصلة : أ – مثال تتبع مواصلة جزء من تفاعل حمض – قاعدة	
26 مارس 2020 1 غ 3 و 4	تطبيق	
من 29 مارس إلى 12 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	الفترة البينية الثانية	

الفترة	الـــــــــــنـــــــــص	التوقيع
13 - 14 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	**فرض مراقب رقم 2 الدورة الثانية**	
	.....	
16 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	**تصحيح الفرض المراقب رقم 2 الدورة الثانية**	
	.....	
20 - 21 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	**الوحدة 7 : المجال المغناطيسي المحدث من طرف التيار الكهربائي** **Champ magnétique crée par un courant électrique** 1. المجال المغناطيسي المحدث من طرف تيار كهربائي مستمر ومار في موصل مستقيمي 1. 1. إبراز وجود المجال المغناطيسي 1. 2. منحى متجهة المجال المغناطيسي المحدث بواسطة تيار كهربائي ✳ قاعدة اليد اليمنى : ✳ قاعدة ملاحظ أمبير 1. 3. شدة المجال المغناطيسي B 2. المجال المغناطيسي المحدث من طرف تيار كهربائي يمر في موصل دائري: الوشيعة 2. 1. تعريف 2. 2. الإبراز التجريبي للمجال المغناطيسي المحدث من طرف وشيعة – الأطياف المغناطيسية أ – الطيف المغناطيسي لوسيعة مسطحة دائرية ب – الطيف المغناطيسي لملف لولبي ج – الطيف المغناطيسي لوشيعتي هيلمولتز 2. 3. وجها الوشيعة 2. 4. شدة المجال المغناطيسي في مركز الوشيعة 2. 5. تحديد منحى متجهة المجال B بتطبيق القواعد السالفة 3. المجال المغناطيسي داخل الملف اللولبي 3. 1. اتجاه ومنحى متجهة المجال المغناطيسي B داخل ملف لولبي يمر فيه تيار كهربائي مستمر 3. 2. شدة المجال المغناطيسي داخل الملف اللولبي أ – تأثير شدة التيار المار في الملف اللولبي ① تجربة : ② جدول القياسات ③ التمثيل المبياني ($B = f(I)$) ④ استنتاج ب – تأثير عدد اللفات ① جدول القياسات κ استنتاج	
23 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	..... **تطبيق**	
27 - 28 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	**الوحدة 8 : القوى الكهرمغناطيسية " قانون لابلاص "** **- Forces électro-magnétiques - loi de Laplace** 1. الإبراز التجريبي لقوة لابلاص النشاط التجريبي 1 : 2. قوة لابلاص 2. 1. نص قانون لابلاص 2. 2. مميزات قوة لابلاص 2. 3. منحى متجهة قوة لابلاص : ◈ قاعدة ملاحظ أمبير - قاعدة الأصابع الثلاث 3. استعمال قانون لابلاص لتفسير بعض التجارب	
27 - 28 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	..... **الجزء الثالث :البصريات** **الوحدة 1 : شروط قابلية رؤية شيء Conditions de visibilité d'un objet** 1. شروط الرؤية 1. 1. مفهوم الشيء الضوئي 1. 2. هل يمكن رؤية الضوء 1. 3. انتشار الضوء 2. الدورية المزدوجة للموجة الضوئية 3. انكسار الضوء على سطح فاصل مستويين شفافين 3. 1. ظاهرة الانكسار 3. 2. قانون ديكارت للانكسار	

الفترة	الـــــــــــــنـــــــــص	التوقيع
30 أبريل 2020 1 غ 3 و 4	3. 3. معامل الانكسار ب – معامل الانكسار المطلق 4. الانكسار الحدي والانكسار الكلي أ – حالة $n_2 > n_1$ ب – حالة $n_1 > n_2$ 5. رؤية الأشياء أمثلة لتكيف الدماغ على الإنتشار المستقيمي للضوء ..... **الجزء 2 : La Chimie Créatrice** **الوحدة 9 : الكيمياء العضوية – La chimie organique** 1. ما معنى الكيمياء العضوية 1. 1. تقديم 1. 2. بعض المحطات التاريخية في الكيمياء العضوية 1. 3. تعريف 1. 4. المصادر الطبيعية للمركبات العضوية ressources organiques naturelles ① التركيب الضوئي La photosynthèse ② التحضير البيوكيميائي Synthèse biochimique ③ الهيدروكاربورات المستحاثية hydrocarbures fossiles	
04 – 05 مايو 2020 1 غ 3 و 4	2. الكربون ، العنصر الأساسي للكيمياء العضوية 2. 1. عدد الروابط الممكنة لذرات المركبات العضوية ✳ تذكير القاعدتان الثنائية و الثمانية 2. 2. روابط عنصر الكربون 3. إبراز وجود عنصر الكربون في المركبات العضوية 3. 1. الحل حراري ..... ق cyclisation ح – إزالة الهيدروجين 2. إطالة السلسل 3. ة الكربونية (البرملة) ☜ تفاعل البلمرة ..... **الجزء الثالث :البصريات** **الوحدة 2 : الصورة المحصل عليها بواسطة المرآة المستوية L'image donnée par le miroir plan** 1 . الصورة المحصل عليها بواسطة مرآة مستوية 1. 1. ظاهرة إنعكاس الضوء 1. 2. قوانين ديكارت للانعكاس نص قوانين ديكارت 1. 3. التماثل بالنسبة لمرآة مستوية 1. 4. مجال الرؤية لمرآة مستوية 1. 5. مبدأ الرجوع العكسي للضوء ..... **تطبيق** ..... **الجزء الثالث :البصريات** **الوحدة 3 : الصورة المتكونة بواسطة العدسةالمجمعة Images formées par une lentille convergente** 1. عموميات حول العدسات 1. 1. تعريف العدسة الكروية 1. 2. نوعا العدسة ✳ العدسات الرقيقة المجمعة ✳. العدسات الرقيقة المفرقة 2. مميزات العدسة الرقيقة المجمعة 2. 1. المركز البصري 2. 3. البؤرة الصورة و المسافة البؤرية	

الفترة	الـــــــــــــنـــــــــص	التوقيع
	أ – الشيء يوجد قبل البؤرة الشيء F ب – الشيء يوجد بعد البؤرة الشيء F ج – الشيء يوجد في اللانهاية بالنسبة للعدسة د – الشيء يوجد في االمستوى البؤري الشيء مميزات العدسات الكروية الرقيقة 3. الصور المحصل عليها بواسطة العدسات الكروية الرقيقة (شروط كوص) 4 الحصول التجريبي على صورة شئ بواسطة عدسة رقيقة 4 1. الحصول التجريبي على صورة شئ بواسطة عدسة رقيقة مجمعة أ – الحصول على صورة حقيقية لشيء حقيقي علاقتا التوافق والتكبير تكبير العدسة علاقة التوافق Formule de conjugaison . قوة العدسة الرقيقة . تعريف قوة مجموعة بصرية مكونة من عدستين رقيقتين مجمعتين وملتصقتين ∗ مبرهنة قوة العدسة : مبدأ المحهر ∗ النظام الشمسي ◊ النظام العيني : القطر الظاهري الشيء و القطر الظاهري الصورة ب – تكبير المحهر – قوة تكبير المحهر ج – قدرة المحهر د – قوة التكبير التجاري للمحهر هـ - قدرة تمييز المحهر ..... تطبيق ..... الوحدة 12 : المجموعات المميزة – التفاعلية Groupes caractéristiques - Réactivité 1. مجموعات المركبات العضوية 1. 1. المجموعة المميزة والكربون الوظيفي 1. 2. المركبات العضوية الأوكسيجينية أ – الكحولات المجموعة الوظيفية بنية الكحولات تسمية الكحولات أصناف الكحولات ب – المجموعة الوظيفية للألدهيدات و السيتونات ① التسمية 1. 3. الأحماض الكربوكسيلية تسمية الأحماض الكربوكسيلية ..... تطبيق ..... 2. الأكسدة المعتدلة للكحولات : Oxydation ménagée des alcools أ – تعريف : ب – دراسة الأكسدة المعتدلة للإيثانول بمركبات أوكسيجينية 3. الأمينات 3. 1. تعريف : 3. 2. الصيغة العامة للأمينات و أصنافها 3. 3.تسمية الأمينات ..... فرض مراقب رقم 3 الدورة الثانية ..... تصحيح الفرض المراقب رقم 3 الدورة الثانية	

المملكة المغربية

وزارة التربية الوطنية

السنة الدراسية 2019 / 2020

الأكاديمية الجهوية للتربية و التكوين لجهة الدار البيضاء - سطات
المديرية الإقليمية : الجديدة
المؤسسة : ثانوية القاضي عياض التأهيلية

تقرير المجلس التعليمي المنعقد بتاريخ	18 فبراير 2020
المادة	الفيزياء والكيمياء
السلك	السلك الثانوي التأهيلي

تحت رئاسة : عبد الكريم بوهلال

الصفة :منسق المادة

قائمة الأساتذة الحاضرين

الرقم	الإسم و النسب	التوقيع
1	عبد الكريم بوهلال	
2	أحمد بوهلال	
3	بغور عبد العزيز	

الرقم	الإسم و النسب	التوقيع
4	سعيد بشر	
5	سعيد ندير	
6		

جدول الأعمال

① تقويم حصيلة نتائج المراقبة المستمرة للأسدوس الأول منالموسم الدراسي : 2019-2020.
② مناقشة القضايا التربوية و التنظيمية التي ينبغي مراعاتها خلال الدورة الثانية من الموسم الدراسي الحالي.
③ اقتراح برنامج للأنشطة الداعمة بغية تحسين مستوى التلاميذ خاصة المتعثرين منهم.

تقويم حصيلة نتائج المراقبة المستمرة للأسدوس الأول منالموسم الدراسي : 2019-2020.

نحن أساتذة مادة الفيزياء والكيمياء بعد الحرص على إنجاز البرامج الدراسية المقررة حسب التوزيع المعتمد و في الفترات المحددة و مراعاة الأهداف و التوجيهات التربوية الخاصة بالمادة ، نجمع على أن حصيلة التقديرات (المراقبة المستمرة للأسدوس الأول منالموسم الدراسي) التي نالها تلامذتنا في المؤسسة قي مجملها تبقى جد ضعيفة ولا ترقى لطموحاتنا كأساتذة المادة.

مناقشة القضايا التربوية و التنظيمية التي ينبغي مراعاتها خلال الدورة الثانية من الموسم الدراسي الحالي

* المدة الزمنية المخصصة لإتمام المقرر الدراسي تبقى جد صعبة و ذلك راجع لضعف مستوى مجمل التلاميذ من جانب التحصيل واختلاف مدة الإنجاز .
* حدف التفويج بالنسبة للمستويات (جدع مشترك) سبب من أسباب التي .تعوق تطبيق المناهج الدراسية.
* المواظبة على الدروس
* االهتمام بتتبع نتائج التالميذ
* العناية بالمتعثرين و تنظيم الدعم
* يوجه استثمار نتائج التحصيل الدراسي لتنظيم عمليات الدعم والتقوية.

اقتراح برنامج للأنشطة الداعمة بغية تحسين مستوى التلاميذ خاصة المتعثرين منهم

الأنشطة المقترحة :

داخل القسم

* يعتبر دفتر التلميذ من الوثائق التربوية الهامة . لذلك تيجب تعويد التلاميذ على تدوين الدرس مباشرة في دفاترهم بشكل منتظم وأنيق، والعمل على مراقبة ذلك بانتظام.
* الاستعانة بوسائل تعليم أخرى، كالوسائط المتعددة بشتى انواعها والتي تبسط وتشرح الفيزياء بسهولة ويسر .
* المزاوجة بين الشق النظري والشق التطبيقي مع أخذ بعين الإعتبار إمكانيات المؤسسة وتجهيزاتها المخبرية.
* حل العديد من التمارين فهي تقوي الفهم وتزيده قدرة على إستيعاب المفاهيم

خارج القسم

* توفير بيئة نظيفة، متميزة، نشيطة (المباني الموجودة والمرافق وغيرها من الأشياء التي توفر راحة نفسية للتلميذ و تدفعه لحب التعلم والمشاركة الفعالة).
* فروض منزلية - بحوث - عروض
* وجود نشاطات منهجية ونشاطات لا منهجية ، تزيد من دافعية التلميذ المشاركة داخل القسم.
* حث التلاميذ على استعمال الكتاب المدرسي لأنه عنصرا أساسيا في العملية التعليمية فهو يساهم في توجيه انتباه وميول المتعلم إلى المطالعات الخارجية التي تزيد من خبرته.
* تشجيع العمل الجماعي التالميذ من مستويات مختلفة
* استخدام تكنولوجيا المعلومات والاتصالات في الممارسات
* يجب أيضا المساهمة في تدعيم الإشعاع التربوي، من خلال تنظيم ندوات علمية لفائدة التلاميذ وخرجات ميدانية لها علاقة بالبرامج المقررة وذلك في نطاق انفتاح المؤسسة على محيطها الخارجي.

المملكة المغربية

وزارة التربية الوطنية

السنة الدراسية 2018 / 2019

الأكاديمية الجهوية للتربية و التكوين لجهة الدار البيضاء - سطات
المديرية الإقليمية : الجديدة
المؤسسة : ثانوية القاضي عياض التأهيلية

تقرير المجلس التعليمي المنعقد بتاريخ	28 نونبر 2018
المادة	الفيزياء والكيمياء
السلك	السلك الثانوي التأهيلي

قائمة الأساتذة الحاضرين

الرقم	الإسم و النسب	رقم التأجير	التوقيع
1	لروي		
2	عبد الكريم بوهلال		
3	بغور عبد العزيز		

الرقم		رقم التأجير	التوقيع
4	سعيد بشر		
5	سعيد ندير	1172105	

جدول الأعمال

① تعريف الأساتذة بما جد في الميدان التنظيمي والتربوي وبالبرامج وتوزيعها على الدورات الدراسية.
② تقويم الوضع التربوي داخل المؤسسة والبحث عن الحلول للقضايا المطروحة باعتبار الوسائل المتوفرة.
③ تعريف الأساتذة الجددبالإمكانات التربوية للمؤسسة.
④ تسمية الأستاذ المنسق.

اسم وتوقيع الأستاذ المنسق	***توقيع رئيس المؤسسة***

تقرير المجلس التعليمي

① تعريف الأساتذة بما جد في الميدان التنظيمي والتربوي وبالبرامج و توزيعها على الدورات الدراسية.

✱ الشق التنظيمي :

✓ تم الإطلاع على المقرر لوزيرالتربية الوطنية و التكوين المهني والتعليم العالي و البحث العلمي رقم 17-026 المؤرخ بتاريخ 08 يونيو 2017 المتعلقة بالموسم الدراسي 2018 - 2019 وذلك لبرمجة التوزيع الزمني للموسم الدراسي و الحرص على تطبيق ما ورد بالمذكرة الوزارية (الوقوف على عملية تشخيص المكتسبات للتلاميذ قبل البدء في إنجاز وحدات البرامج المقررة).

✓ تم الإطلاع على المذكرة الوزارية المتعلقة في شأن تسيير المختبرات العلمية (المذكرة رقم 18×129 الصادرة بتاريخ 06 سبتمبر 2018).

✱ الشق التربوي :

✓ إجماع الأساتذة على أن اعتماد التجريب في تدريس مادة الفيزياء و الكيمياء أمر لا نقاش فيه.

✓ التركيز على التدريس بالكفايات.

✓ تطوير الطراق البيذاغوجية لتدريس المادة (عدم الإكتفاء باستعمال السبورة البيضاء فقط) و لكن استعمال وسائل حديثة للإعلام والتواصلوذلك باستعمال الحاسوب، و المحاكات، واستثمار شبكة الأنترنت للمؤسسة.

✱ البرامج و توزيعها على الدورات الدراسية :

✓ التوجيهات التربوية والبرامج الخاصة بتدريس مادة الفيزياء والكيمياء بسلك التعليم الثانوي التأهيلي.

المستوى	تشخيص المكتسبات الى غاية 28 شتنبر 2018	الدورة الأولى	الدورة الثانية	عدد الأشهر	عطل السنة	المجموع
		الدروس – الفروض وتصحيحها	الدروس – الفروض وتصحيحها			
جدع علمي مشترك		س + 12 س 58	س + 12 س 58	9,5	1,5	شهر 11
السنة أولى بكالوريا		س + 12 س 58	س + 12 س 58	9,5	1,5	شهر 11
السنة الثانية بكالوريا						

ملحوظة : عدد ساعات تكوين الأساتذة : صفر ساعة غياب برمجة تكوين الأساتذة في المقرر الوزاري ؟

② تقويم الوضع التربوي داخل المؤسسة والبحث عن الحلول للقضايا المطروحة باعتبار الوسائل المتوفرة.

⊗ تقويم الوضع التربوي داخل المؤسسة

✓ غياب اللوائح النهائية للتلاميذ المسجلين حتى نهاية شهر أكتوبر يؤدي إلى ارتفاع كبير في غياب التلاميذ، الشيء الذي ينعكس سلبا على السير العادي للدروس و تدعيم مستوى التلاميذ.

✓ إكتضاض في عدد التلاميذ لبعض الأقسام (اكثر من 40 تلميذة و تلميذ بالقسم) و عدم اهتمام التلاميذ بالدراسة و التحصيل و عوامل أخرى اجتماعية و اقتصادية كلها تؤثر بشكل سلبي على سير الدراسة.

✓ تفشي ظاهرة الغش بنسبة كبيرة في فروض المراقبة المستمرة.

✓ ضعف عمل الأندية بالمؤسسة مما يؤدي سلبا على الوضع التربوي.

✓ عدم وجود كتب علمية بسيطة و مجلات و مراجع تواكب التقدم العلمي و التطور المستمر للعلوم الفيزيائية بمكتبة المؤسسة يضر بمردودية الدروس.

⊗ الحلول للقضايا المطروحة باعتبار الوسائل المتوفرة

✓ نلتمس من إدارة المؤسسة بتوفير ما جاءت به المذكرة الوزارية رقم 18×129 الصادرة بتاريخ 06 سبتمبر 2018 الخاصة بتنظيم و تسيير المختبرات .

✓ صيانة القاعات المختصة و المختبر ، وذلك بإعادة إصلاح صنابير الماء و مآخذ التيار الكهربائي والنوافذ، وأقفال الأبواب.

✓ يجب فتح أبواب التسجيل مباشرة بعد إعلان عن نتائج الموسم الدراسي وبالتالي ضبط البنية التربوية للمؤسسة.

✓ إحداث صندوق مالي من طرف جمعية أولياء التلاميذ للدعم التربوي للتلاميذ ذوي الحاجة.

الجذع المشترك العلمي والجذع المشترك التكنولوجي

الدورة	الفرض	المجالات و المضامين الدراسية المعنية بالتقويم		مدة الإنجاز	فترة الإنجاز
الدورة الأولى	**الفرض المحروس الأول**	**الفيزياء**	ـ التأثيرات البينية ـ الحركة	ساعتان	**الأسبوع الثاني من شهر نونبر**
		الكيمياء	ـ الأنواع الكيميائية ـ استخراج و فصل الأنواع الكيميائية و الكشف عنها ـ تصنيع الأنواع الكيميائية		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			**من بداية الدورة إلى الأسبوع الثاني من نونبر**
	الفرض المحروس الثاني	**الفيزياء**	ـ مبدأ القصور ـ كمية الحركة	ساعتان	**الأسبوع الثاني من شهر دجنبر**
		الكيمياء	ـ نموذج الذرة		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			**من الأسبوع الثالث من نونبر إلى الأسبوع الثاني من دجنبر**
	الفرض المحروس الثالث	**الفيزياء**	ـ توازن جسم صلب	ساعتان	**نهاية الدورة**
		الكيمياء	ـ هندسة بعض الجزيئات ـ الترتيب الدوري للعناصر الكيميائية		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			**من الأسبوع الثالث من دجنبر إلى نهاية الدورة**

الدورة	الفرض	المجالات و المضامين الدراسية المعنية بالتقويم		مدة الإنجاز	فترة الإنجاز
الدورة الثانية	**الفرض المحروس الرابع**	**الفيزياء**	ـ التيار الكهرباء المستمر ـ التوتر الكهربائي ـ تجميع الموصلات الأومية	ساعتان	**الأسبوع الثالث من مارس**
		الكيمياء	ـ أدوات لوصف مجموعة		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			**من بداية الدورة إلى الأسبوع الثالث من مارس**
	الفرض المحروس الخامس	**الفيزياء**	ـ مميزات بعض ثنائيات القطب غير النشيطة ـ مميزة ثنائي القطب النشيط	ساعتان	**نهاية شهر أبريل**
		الكيمياء	ـ نمذجة تحول كيميائي		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			**من الأسبوع الرابع من مارس إلى نهاية أبريل**
	الفرض المحروس السادس	**الفيزياء**	ـ تراكيب إلكترونية	ساعتان	**نهاية الدورة**
		الكيمياء	ـ حصيلة المادة		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			**من الأسبوع الأول من ماي إلى نهاية الدورة**

السنة الأولى من سلك البكالوريا : شعبة العلوم التجريبية- شعبة العلوم والتكنولوجيات

الدورة	الفرض	المجالات و المضامين الدراسية المعنية بالتقويم		مدة الإنجاز	فترة الإنجاز
الدورة الأولى	الفرض المحروس الأول	الفيزياء	ـ حركة دوران جسم صلب غير قابل للتشوه حول محور ثابت ـ شغل و قدرة قوى	ساعتان	الأسبوع الأول من شهر نونبر
		الكيمياء	ـ أهمية قياس كميات المادة في المحيط المعيش ـ المقادير الفيزيائية المرتبطة بكميات المادة		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			من بداية الدورة إلى الأسبوع الأول من نونبر
	الفرض المحروس الثاني	الفيزياء	ـ الشغل أحد أشكال انتقال الطاقة	ساعتان	الأسبوع الثاني من شهر دجنبر
		الكيمياء	ـ تحديد كميات المادة في محلول بواسطة قياس فيزيائي : قياس المواصلة		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			من الأسبوع الثاني من نونبر إلى الأسبوع الثاني من دجنبر
	الفرض المحروس الثالث	الفيزياء	ـ الطاقة الحرارية : الانتقال الحراري ـ الطاقة الكهربائية المكتسبة من طرف مستقبل ـ القدرة الكهربائية للانتقال ـ مفعول جول ـ قانون جول ـ تطبيقات ـ الطاقة الكهربائية الممنوحة من طرف مولد ـ القدرة الكهربائية للانتقال.	ساعتان	نهاية الدورة
		الكيمياء	ـ التفاعلات الحمضية - القاعدية		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			من الأسبوع الثالث من دجنبر إلى نهاية الدورة

الدورة الثانية	الفرض المحروس الرابع	الفيزياء	ـ التصرف العام للدارة ـ المجال المغنطيسي ـ المجال المغنطيسي المحدث من طرف تيار كهربائي	ساعتان	الأسبوع الثاني من شهر مارس
		الكيمياء	ـ تفاعلات الأكسدة - اختزال ـ المعايرات المباشرة		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			من بداية الدورة إلى الأسبوع الثاني من مارس
	الفرض المحروس الخامس	الفيزياء	ـ القوى الكهرمغنطيسية ـ شروط قابلية رؤية شيء ـ الصور المحصل عليها بواسطة مرآة مستوية	ساعتان	نهاية شهر أبريل
		الكيمياء	ـ توسع الكيمياء العضوية ـ تقديم جزيئات عضوية ـ الهيكل الكربوني		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			من الأسبوع الثالث من مارس إلى نهاية أبريل
	الفرض المحروس السادس	الفيزياء	- الصور المحصل عليها بواسطة عدسة رقيقة مجمعة - بعض الأجهزة البصرية	ساعتان	نهاية الدورة
		الكيمياء	- المجموعات المميزة - التفاعلية		
	أنشطة تقويمية مدمجة	فروض منزلية ـ أشغال تطبيقية ـ أسئلة كتابية و شفهية ـ المشاركة في الأنشطة الصفية ـ بحوث ـ عروض ـ ...			من الأسبوع الأول من ماي إلى نهاية الدور