

الصفحة 1 / 4	مبادرات التوثيق بموجب عقود بالنسبة للتعليم الثانوي بسلكه الإعدادي والتأهيلي تونس 2016 الموضوع	وزارة التربية والتعليم والتكوين المستمر	المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه
مدة الانجاز : 5 ساعات	الاختبار في ميدانتيك مادة التخصص وعلوم التربية		
المعامل 1	الاختصاص الفيزياء والكيمياء		

سليم	التقويم	الموضوع (60 نقطة)
		تقتضي الممارسة الميدانية لأستاذ الفيزياء والكيمياء استحضار مجموعة من الكفايات المهنية والإلمام بمفاهيم عامة ليداكتيك مادة التخصص في علاقتها بالمستجدات التربوية ومبادئ علوم التربية. وتعتبر أشكال العمل الديداكتيكي وأنشطة التدريس والتقويم والمعينات الديداكتيكية الموظفة عناصر أساسية تمكن المتعلم من تيسير اكتساب معارف ومهارات وتقليبات تؤهله لتملك كفايات أساسية محددة في الوثائق الرسمية المؤطرة للتدريس. الجزء الأول: 1. أعط تعريفا للمصطلحات الآتية: - ديداكتيك مادة الفيزياء والكيمياء - البرنامج الدراسي لمادة الفيزياء والكيمياء - المقرر الدراسي لمادة الفيزياء والكيمياء 2. تأسس الاختيارات والتوجهات التربوية العامة على اعتماد ثلاثة مجالات هي مجال القيم ومجال الكفايات ومجال المضامين، وهي تساعد حياة التدريس على تعرف منطلقات المنهاج الدراسي وضبط مكوناته، وتنفيذ أنشطته مما يسمح بتنمية كفايات المتعلم. 1.2. أذكر أهمية كل من هذه المجالات الثلاث على المستوى الشخصي للمتعلم. 1.2. أذكر، وفقا للتوجهات التربوية العامة، الكفايات التي يسعى المنهاج الرسمي لتنميتها لدى المتعلم. 3.2. وضح من خلال ثلاثة أمثلة كيفية تجسيد بعض أو كل هذه الكفايات في مادة الفيزياء والكيمياء. الجزء الثاني: يعتبر التخطيط والتدبير والتقويم من العمليات الأساسية المنوطة بأستاذ مادة الفيزياء والكيمياء، وهي عمليات أساسية لا يمكن أن تحقق نجاحها إلا في ظروف معينة ووفق ضوابط. 1. أذكر الوثائق والمراجع التي يعتمد عليها أستاذ مادة الفيزياء والكيمياء لإنجاز المهام المشار إليها. بين أهمية هذه الوثائق والمراجع بالنسبة لفعل التدريس. 2. قيم تتجلى أهمية عملية التخطيط للتعليم بالنسبة لفعل التدريس؟ 3. في إطار المقاربة بالكفايات، يتم اللجوء خلال التدريس إلى توظيف أنشطة بنائية. 1.3. أذكر نظرية التعلم التي تؤسس لاعتماد مثل هذه الأنشطة، موضحا مبادئها العامة. 2.3. وضح أهمية الأنشطة البنائية وفائدتها بالنسبة للمتعلم. الجزء الثالث: يشكل جزء الميكانيك أحد أجزاء برامج الفيزياء بالتعليم الثانوي التأهيلي. 1. صغ كفاية نوعية يتوخى تملكها من طرف المتعلمين في نهاية تدريس هذا الجزء بالجدع المشترك العلمي. 2. حدد مفهوما (concept) علميا أساسيا متضمنا في هذا الجزء بالجدع المشترك العلمي، وكذا كل أفهوم (Notion) مرتبط به.

الدرجة	مواصفات التوظيف بموجب عقود بالتمسية للتعليم الثانوي بسلكي الإعدادي والتأهيلي - نونبر 2016
الموضوع	الاختبار : الاختيار في ميدانتيك مادة التخصص علوم التربية
التخصص : الفيزياء والكيمياء	
4	3. أذكر صعوبتين مختلفتين يمكن أن يصادفهما أستاذ الفيزياء والكيمياء عند تدريس جزء الميكانيك بالجذع المشترك العلمي. بين من وجهة نظرك كيف يمكن معالجة هاتين الصعوبتين.
2	4. تقرن بعض صعوبات التعلم في جزء الميكانيك بوجود ثلاث خاملنة ترتبط بعوائق التعلم. أذكر معزرا جوابك بمثلين لتمثلين خاملتين.
2	5. تؤكد التوجيهات التربوية لمادة الفيزياء والكيمياء بسلكي التعليم الثانوي على اعتماد التجريب خلال التعلم.
2	1.5. وضح أهمية وأثر التجارب على التعلم.
3	2.5. بين كيف ينبغي أن يتدخل الأستاذ لتحقيق استفادة المتعلمين من هذه التجارب.
3	6. في حالة غياب المعدات التجريبية، ما هي المعينات البديلة التي يمكن اعتمادها خلال عملية التزيس؟ وضح حدود توظيفها.
8	7. من بين الوحدات الدراسية لهذا الجزء، الوحدة الدراسية "توازن جسم صلب تحت تأثير ثلاث قوى". باستعانك بالملحق 1 الوارد في الصفحة (3/3)، ضع تخطيطا لإنتاج الوحدة المذكورة في إطار حصص للأشغال التطبيقية، مبرزا:
	- أهداف التجربة؛
	- المعدات التجريبية التي يمكن توظيفها؛
	- الإجراءات والاحتياطات التي ينبغي اتخاذها عند استعمال المعدات التجريبية؛
	- كيفية تدبير الأنشطة المقترحة؛
	- حصيلة التعلم.
	الجزء الرابع:
	يعتبر التقييم التربوي من المهام الأساسية التي يقوم بها الأستاذ، حيث يتم تنفيذ إجراءات وفق سيرورة مستمرة تبدأ بتقويم تشخيصي وتنتهي بتقويم تكويني لتنتهي بتقويم إجمالي.
2	1. أذكر الوظائف الأساسية للأصناف الثلاثة للتقويم المشار إليها.
2	2. وضح الفرق بين التقويم التشخيصي والتقويم التكويني.
1	3. أذكر الأدوات التي يمكنك توظيفها عند إجراء هذه التقويمات.
	4. تعتبر "حصيلة المادة" من الوحدات الدراسية في جزء "تحولات المادة" من مقرر الكيمياء بمستوى الجذع المشترك العلمي (أنظر الملحق 2 الوارد في الصفحة 4/4).
3	1.4. تتضمن بعض الاختبارات المعتمدة في التقويم أسئلة موضوعية يطالب المتعلم فيها بإعطاء إجابة محددة وجد دقيقة عن كل سؤال مثل، أسئلة الاختيار من متعدد وأسئلة المطابقة وأسئلة صحيح - خطأ...
	اقترح وضعية اختبارية تتضمن سؤالين موضوعيين على الأقل، خاصين بالتقويم التشخيصي للمكتسبات الضرورية للوحدة الدراسية "حصيلة المادة".
3	2.4. اقترح وضعية اختبارية في إطار تقويم تكويني تهتم المعارف والمهارات موضوع تعلمات جديدة في الوحدة الدراسية "حصيلة المادة".
	3.4. بينت نتائج التقويم التكويني السابق، عدم تحكم مجموعة من المتعلمين في المعارف والمهارات المستهدفة في الوحدة الدراسية المذكورة.
2	أ. ما هي من وجهة نظرك الصعوبات التي يمكن أن يواجهها المتعلم في هذه الوحدة الدراسية؟
2	ب. بين كيف يمكن معالجة الصعوبات المرصودة.

ملحق 1		
مقتطف من كراسة البرامج والتوجيهات التربوية الخاصة بتدريس مادة الفيزياء والكيمياء بسلك التعليم الثانوي التأهيلي (طبعة نونبر 2007):		
المحتوى	النشطة المقترحة	معارف ومهارات
5. توازن جسم صلب. 1.5. القوة المعطية من طرف نابض - دافعة أرخميدس.	• الإثبات التجريبي للعلاقة بين توتر النابض وإطالته. • إنجاز تجارب لإبراز دافعة أرخميدس وتحديد معياراتها.	• معرفة وتطبيق العلاقة $F = k \cdot \Delta l$. • معرفة وحدة صلاية النابض. • تعريف دافعة أرخميدس وتحديد معياراتها. • تطبيق العلاقة $F = \rho \cdot V \cdot g$.
2.5. توازن جسم صلب تحت تأثير ثلاث قوى - الشرط الأول للتوازن - قوى التماس، الاحتكاك.	• الإبراز التجريبي للعلاقة بين متجهات القوى الثلاث التي يحتمل لها جسم صلب في حالة توازن بالنسبة لمعلم مرتبط بالأرض. • إبراز وجود قوى الاحتكاك تجريبيا.	• معرفة وتطبيق الشرط الأول للتوازن. • استعمال الخط المتصلي والمطريقة التحليلية عند دراسة توازن جسم صلب. • معرفة تعبير معامل الاحتكاك واستغلاله.
3.5. توازن جسم صلب قابل للتدوير حول محور ثابت: - عزم قوة. - عزم مزدوجة. - الشرط الثاني للتوازن. - عزم مزدوجة اللي.	• إبراز تجريبيا مفعول قوة على جسم صلب قابل للتدوير حول محور ثابت. • الإبراز التجريبي لعزم مزدوجة قوتين. • التحقق تجريبيا من ميرهة العزوم. • الدراسة التجريبية لإبراز العلاقة $M = -CB$.	• استرجاع تعبير عزم قوة وحساب قيمته الجبرية. • معرفة وحدة العزم. • استرجاع واستغلال: * الشروط العامة لتوازن جسم صلب $\sum F = 0$ $\sum M = 0$ * صيغة عزم مزدوجة قوتين. * صيغة عزم مزدوجة اللي: $M = -CB$ • معرفة وحدة ثابتة اللي.

التوجيهات

- يتم التمييز لهذا الغرض بالتنكير بالمكتسبات القبلية للمتعلمين بالتعليم الثانوي الإعدادي المتعلقة بتوازن جسم صلب تحت تأثير قوتين؛
- يعود المتعلم(ة) على منهجية حل تمرين بسيطة في السكونيات: تحديد المجموعة المدروسة، جرد القوى، تطبيق الشروط العامة للتوازن؛
- تتم الإشارة إلى أهمية الاحتكاك في الحياة اليومية؛
- تستلزم دراسة النابض في كيفية تدريج الدينامومتر؛
- يمثل تأثير التماس الموزع في حالة الاحتكاك بمتجهة قوة أو بمركبتيها؛
- تقتصر الدراسة أثناء التحقق من ميرهة العزوم على حالة قوتين مطبقتين على الجسم الصلب ولا تمران بمحور الدوران، وتعم الشروط العامة للتوازن.

الأهداف	التجارب
• تحديد وتمثيل متجهة السرعة	1. سرعة نقطة من جسم في حركة
• تحديد مميزات الحركة المستقيمة المنتظمة	2. الحركة المستقيمة المنتظمة
• تحديد مميزات الحركة الدائرية المنتظمة	3. الحركة الدائرية المنتظمة
• الإبراز التجريبي لمركز القصور لجسم صلب	4. مركز القصور
• التعيين التجريبي لمركز الكتلة	5. مركز الكتلة
• إبراز الحفاظ كمية الحركة لجسم صلب شبه معزول	6. كمية الحركة لجسم صلب
• دراسة تغير كمية الحركة لجسم صلب - العلاقة $F = \frac{\Delta p}{\Delta t}$	7. كمية الحركة لجسم صلب
• إبراز العلاقة بين القوة المعطية وإطالة نابض	8. القوة المعطية من طرف نابض
• التحقق من العلاقة بين متجهات القوى التي يخضع لها جسم صلب في توازن	9. توازن جسم صلب خاضع لثلاث قوى
• التحقق التجريبي من ميرهة العزوم	10. توازن جسم صلب قابل للتدوير حول محور ثابت
• التحقق من تعبير عزم مزدوجة اللي	11. مزدوجة اللي
• تحديد ثابتة اللي لسلك	

مماريات التوظيف بموجب عقود بالتمسية للتعليم الثانوي بسلكيه الإعدادي والثانوي - تونيز 2016

الموضوع

الاختبار : المختار في ديداكتيك مادة التخصص وعلوم التربية

التخصص : الفزياء والكيمياء

ملحق 2

ملحوظ من كراسة البرامج والتوجيهات التربوية الخاصة بتدريس مادة الفزياء والكيمياء بسلك للتعليم الثانوي الثاهلي (مطبعة نوفمبر 2007):

المحتوى	أنشطة مقترحة	معارف ومهارات
2. التحول الكيميائي لمجموعة 1.2. لمحة تحول كيميائي - أمثلة لتحولات كيميائية - الحالة البدئية والمالة النهائية لمجموعة - التفاعل الكيميائي - معادلة التفاعل الكيميائي المفاعلات والنواتج، والمعاملات التنسبية	- الإنجاز تجارب بسيطة قصد العمل على تحديد الأنواع الكيميائية الموجودة قبل المطلق التحول والأنواع الناتجة عن التحول: - صلبة نحاسية في محلول نترات الفضة - مسحوق الحديد في محلول كبريتات النحاس - احتراق الكربون، أو الكشيت أو كحولات في الهواء أو في ثنائي الأوكسجين - تفاعل الصوديوم وثاني الكالويد - تفاعلات التضييع المدروسة في الجزء الأول - ترسيب هيدروكسيد النحاس...	* معرفة وصف مجموعة كيميائية وتطورها * معرفة كتابة معادلة التفاعل الكيميائي وموازنتها
2.2. حصيلة المادة: - مبادئ أولية عن مفهوم تقدم التفاعل - تعبير كميات مادة المتفاعلات والنواتج خلال تحول كيميائي - حصيلة المادة	- الإبراز التجريبي لتغير كميات مادة المتفاعلات على التقدم الأكس، والتحقق تجريبي من صلاحية النموذج المقترح للتفاعل الكيميائي قصد وصف تطور المجموعة الكيميائية الخاضعة للتحول: - حمض الأيدالويك مع هيدرو جينو كربونات الصوديوم	* استيعاب مفهوم "تقدم التفاعل" والتمكن من حسابه في حالات مختلفة * إنجاز الجدول الوصفي للتحول مجموعة كيميائية

التوجيهات

- يتم الإلحاح على أن موازنة معادلة تحول كيميائي يلزم الحفاظ العناصر والشحنات خلال هذا التحول
- يوضح أن التحول الكيميائي يمر عبر مراحل مختلفة قبل التمهاله، حيث تتغير خلالها كميات مادة الأنواع المتفاعلة والنتيجة والتي يمكن التعبير عنها بواسطة مقدار جديد يسمى "تقدم التفاعل".