

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

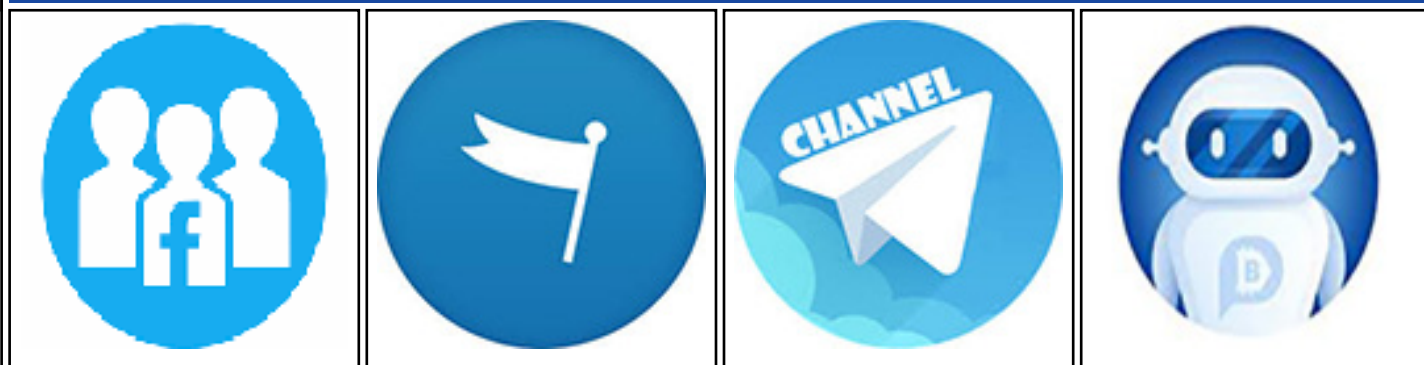


منطقة الفروانية التعليمية

الملف نموذج إجابة منطقة الفروانية التعليمية

موقع المناهج ← المناهج الكويتية ← الصف التاسع ← علوم ← الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني

اسئلة مفيدة	1
تلخيص الدرس الثالث	2
تلخيص	3
تلخيص	4
توقعات ليلة الامتحان القصير الثاني (أسئلة)	5

عدد الصفحات: ٥ مختلفة
الزمن: ساعتان

امتحان الفترة الدراسية الثانية
في مجال العلوم للصف التاسع
العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة الفروانية التعليمية
التوجيه الفني للعلوم

نموذج الإجابة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية وضع إشارة (✓) في المربع المقابل لها (٨×١):

١- أطول أجزاء القناة الهضمية: ص ٢٣، ٢٥

☐ المريء ☐ الأمعاء الغليظة ☒ الأمعاء الدقيقة ☐ المعدة

٢- الجزء المسئول عن امتصاص الماء المتبقي من الكيلوس: ص ٢٥

☐ الزائدة الدودية ☐ المعدة ☐ المستقيم ☒ الأمعاء الغليظة

٣- إذا اهتزت موجة ما (20) اهتزازة كاملة خلال (4) ثواني، فإن ترددها يساوي: ص ٧٥، ٨٢

☐ 80 Hz ☐ 4 Hz ☐ 200 Hz ☒ 5 Hz

٤- من أمثلة الموجات الميكانيكية المستعرضة: ص ٧٩

☒ موجات الماء ☐ الأشعة السينية ☐ موجات التلفاز ☐ موجات الضوء

٥- جميع موجات الطيف الكهرومغناطيسي موجات: ص ١٢١

☐ عكسية ☐ سطحية ☒ مستعرضة ☐ طولية

٦- أقل موجات الطيف الكهرومغناطيسي التالية في التردد: ص ١٢٢

☒ موجات الراديو ☐ الأشعة تحت الحمراء ☐ الأشعة فوق البنفسجية ☐ أشعة جاما

٧- الرمز الذي يدل على جزيئين اثنين من الهيدروجين: ص ١٤٣

☐ 2H ☒ 2H₂ ☐ H₂ ☐ 3H₂

٨- إلكترونات التكافؤ لعنصر النيتروجين (N 7) تساوي: ص ١٤٤

☐ 1 ☐ 3 ☒ 5 ☐ 7

السؤال الثاني : أكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) للعبارة غير الصحيحة علمياً في كل مما يأتي : (١×٨)

- ١- يختص كل إنزيم بنوع معين من الغذاء. (.....صحيحة.....) ص ١٨
- ٢- الهضم في الفم يشمل الهضم الميكانيكي والهضم الكيميائي معاً. (.....صحيحة.....) ص ٢٤
- ٣- موجات الضوء أسرع من موجات الراديو في الفراغ. (.....خطأ.....) ص ١٢١
- ٤- هناك علاقة عكسية بين الطول الموجي للون المرئي وبين تردده. (.....صحيحة.....) ص ١٢٤
- ٥- اكتشف العلماء عنصر البورون (B) قبل عنصر البريليوم (Be). (.....صحيحة.....) ص ١٤١
- ٦- الرمز الكيميائي لعنصر الكالسيوم هو (K). (.....خطأ.....) ص ١٤٢
- ٧- تكافؤ عناصر المجموعة (6A) يساوي 6. (.....خطأ.....) ص ١٤٤
- ٨- تتكون الشقوق الأيونية المركبة من ذرتين متشابهتين. (.....خطأ.....) ص ١٤٧

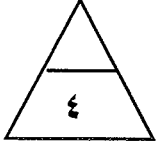
٨

درجة السؤال الثاني

السؤال الثالث (أ): في الجدول التالي اختر العبارة أو الشكل من المجموعة (ب) وأكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة (أ) : (١×٦)

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(..١...)	مادة بسيطة تنتج عن هضم النشا.	١- سكر جلوكوز.
(..٣...)	مادة بسيطة تنتج عن هضم الدهون.	٢- أحماض أمينية.
		٣- جليسرول.
	ص ٢٤	
الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(..٤...)	موجات تتحرك فيها جزيئات الوسط عمودياً على اتجاه انتشار الموجات.	٤- المستعرضة
(..٥...)	موجات تتحرك فيها جزيئات الوسط في نفس اتجاه انتشار الموجات.	٥- الطولية
	ص ٧٧	٦- السطحية
الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(..٧...)	ذرة تفقد إلكترونًا أو أكثر لتستقر إلكترونياً.	٧- أيون موجب
(..٩...)	ذرة تكتسب إلكترونًا أو أكثر لتستقر إلكترونياً.	٨- أيون مركب
	ص ١٤٧	٩- أيون سالب

السؤال الثالث (ب): أكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية: (١×٤)

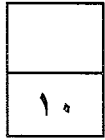


١- أكبر غدة في جسم الإنسان. (...الكبد... ص ٣١)

٢- اضطراب ينقل الطاقة عبر مادة ما أو عبر الفراغ. (...الموجة.. ص ٧٥)

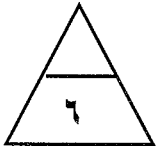
٣- سلسلة موجات كهرومغناطيسية مختلفة في التردد والطول الموجي. (الطيف الكهرومغناطيسي) ص ١٢١

٤- عدد الإلكترونات التي تفقدها أو تكتسبها الذرة عند تفاعلها مع ذرة عنصر آخر. (التكافؤ) ص ١٤٦



درجة السؤال الثالث

السؤال الرابع (أ) : علل لما يأتي تعليلا علميا سليما :- (٢×٣)



١- يتوقف نشاط الإنزيمات عند انخفاض درجة حرارة جسم الإنسان.

..... لأنها مواد تتأثر بتغير درجة حرارة الجسم..... ص ١٨

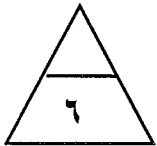
٢- يصلنا ضوء النجوم رغم عدم وجود مادة في الفراغ بين الأرض والفضاء.

..... لأن الضوء موجة كهرومغناطيسية لا تحتاج لوسط مادي تنتشر فيه ص ١٢١

٣- ذرة الصوديوم (Na 11) غير مستقرة.

... لأن مستواها الخارجي لم يصل حالة الاستقرار/ لأن المستوى الخارجي يحتاج لاكتساب إلكترونات. ص ١٤٥

السؤال الرابع (ب) : صنف الكلمات التالية حسب المطلوب في الجدول: (١×٦)

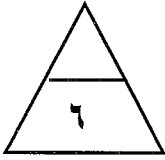


الأميليز - الببسين - الهيدروجين - الكربون - الصوديوم - البوتاسيوم

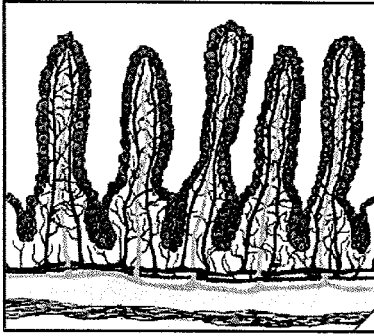
إنزيمات عملية الهضم	عناصر اشتقت رموزها من الاسم الإنجليزي للعنصر	عناصر اشتقت رموزها من الاسم اللاتيني للعنصر
الأميليز الهيدروجين	الصوديوم.....
... الببسين..... ص ١٨ الكربون. ص ١٤١ البوتاسيوم.. ص ١٤٢



درجة السؤال الرابع



السؤال الخامس (أ): ادرس الشكل أو الرسم التالي ثم أجب عن المطلوب :- (٢×٣)

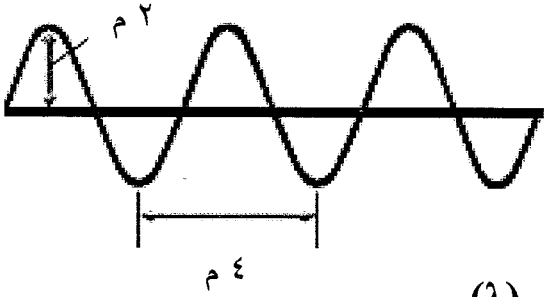


١- يمثل الشكل المقابل تخطيطاً لبطانة أحد أجزاء الجهاز الهضمي

أ- تسمى هذه البروزات الإصبعية بـ الخملات ص ٢٥
توجد هذه البروزات الإصبعية في الأمعاء الدقيقة

موقع
الماناهج التعليمية
almanahj.com/kw

٢- مسألة: يوضح الشكل المقابل موجة مستعرضة ترددها ($f = 4 \text{ Hz}$)، احسب سرعة الموجة:

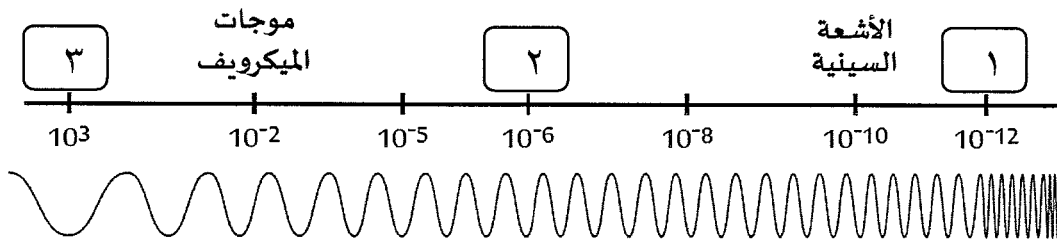


أ- القانون: سرعة الموجة = التردد (f) × الطول الموجي (λ)

ب- التطبيق: سرعة الموجة = ... 4×4

= ١٦ م/ث ص ٨٢، ٨٤

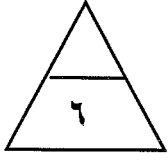
٣- يمثل الشكل المقابل المدى الكامل للطيف المغناطيسي:



أ- تقع موجات الطيف المرئي عند الرقم (..... ٢).

ب- تكون طاقة الموجات أعلى ما يمكن عند رقم (..... ١). ص ١٢٢، ١٢٣

السؤال الخامس (ب): أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب :- (٢×٣)



١. من خلال دراستك لموضوع أنواع الموجات:

موجات الصوت - موجات الضوء - موجات الراديو - موجات الميكروويف

- الذي لا ينتمي هو: موجات الصوت ص ١٢٦، ٧٩ ..

- السبب: .. لأنها موجات ميكانيكية (مادية)، والبقية موجات كهرومغناطيسية تنتشر في الفراغ....

موقع
المنهج الكويتي
almanahj.com/kw

٢. من خلال دراستك لموضوع الطيف الكهرومغناطيسي:

موجات الضوء الأحمر - موجات الضوء البنفسجي - موجات الأشعة فوق البنفسجية - موجات

الضوء البرتقالي

- الذي لا ينتمي هو: موجات الأشعة فوق البنفسجية ص ١٢٢ ..

- السبب: لأنها غير مرئية/ لأنها ليست من مكونات الطيف المرئي (الضوء الأبيض).

٣. من خلال دراستك لموضوع الشقوق الأيونية:



- الذي لا ينتمي هو: OH^- ص ١٤٧ ..

- السبب: لأنه شق أيوني مركب، والبقية شقوق أيونية بسيطة.....

انتهت الأسئلة