مراجعة شاملة واختبار منتصف الفصل (محلول)



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية	
موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ الصف التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ اختبارات ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13-11-2026 17:48:20	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
	إعداد: رجب أبو البراء

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع					
صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة علوم في الفصل الأول	
1	مراجعة شاملة واختبار منتصف الفصل (محلول)
2	إجابة أسئلة إثرائية منتصف الفصل في وحدتي التركيب الذري والهيكل العظمي
3	إجابة اختبار وحدة الجهاز الهيكلي
4	تدريبات إثرائية في تركيب الذرة – منتصف الفصل (محلول)
5	تدريبات إثرائية في تركيب الذرة – منتصف الفصل

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على Store App (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

الدكتور في العلوم

المراجعة الشاملة

منتصف الترم الأول للصف التاسع

- مع زبد المادة خليك مستأنس
- التكرار يعلم الشطار

التفوق يبدأ من هنا

مع الدكتور
رجب ابو البراء



تواصل معنا عبر واتساب

31241000

اختر الإجابة الصحيحة

1 أي المركبات الآتية يحتوى على رابطة تساهمية ثلاثية ؟

أ) O_2
ب) H_2O
ج) NH_3
د) N_2

2 ما الحد الأقصى من الالكترونات الذي يتسع له مستوى الطاقة الثاني ؟

أ) 8
ب) 6
ج) 4
د) 2

3 لديك العنصر X_Z^A عدده الذري 13 وعدده الكتلي 27 احسب عدد النيوترونات ؟

أ) 12
ب) 14
ج) 27
د) 40

مهما كانت صعوبة الأسئلة، إنت قدها وقدود، وتذكر كل اللي تعلمته وخليك واثق من نفسك.

4 إلي أي مجموعة ينتمى عنصر لديه التوزيع الالكترونى 2 , 8 , 7

أ) المجموعة الأولى
ب) المجموعة الثانية
حـ) **المجموعة السابعة**
د) المجموعة الثامنة

5 المصطلح الذي يطلق على البروتونات والنيوترونات معا ؟

أ) **النيوكلونات**
ب) العدد الذري
حـ) الالكترونات
د) مستويات الطاقة

6 الجسيم الذري الذي لديه أقل كتلة في الذرة

أ) النيوكليون
ب) **الالكترون**
حـ) النيوترون
د) الالكترون

خطوة خطوة،
وجاوب على
راحتك، إنت وصلت
لهالمرحلة

7 إذا كان تكافؤ الكلور 1 وتكافؤ المغنسيوم 2 تكون الصيغة الكيميائية لـ كلوريد المغنسيوم ؟

أ) $MgCl_2$
ب) Mg_2Cl
جـ) $ClMg$
د) Cl_2Mg_2

8 ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة الماغنسيوم (Mg=12) ؟

أ) 2 , 10
ب) 2 , 6 , 4
جـ) 2 , 8 , 2
د) 3 , 9

9 كيف يتم ترتيب العناصر في الجدول الدوري

أ) حسب الترتيب الأبجدي
ب) حسب الزيادة في التكافؤ
جـ) حسب الزيادة في العدد الذري
د) حسب الزيادة في عدد النيوترونات

يوم الاختبار يوم إثبات لجهودك، ثق بنفسك واجتهد وخل بالك مطمئن، النجاح بيكون حليفك إن شاء الله

10 ما البعد البؤري لمرآة محدبة نصف تكورها يساوى 16cm ؟

أ) 30
ب) 15
جـ) 8
د) 40

11 ما اسم القوة التي تعاكس الوزن عندما يطفو الجسم أو يغمر في مائع ؟

أ) الاحتكاك

ب) الجاذبية

ج) الدفع

د) الضغط

12 ما السبب عند وضع جسم في مائع فإنه يغوص ؟

أ) قوة الدفع أكبر من قوة الوزن

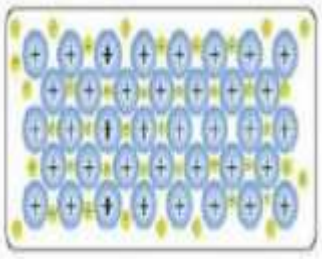
ب) قوة الوزن أكبر من قوة الدفع

ج) قوة الدفع تساوى قوة الوزن

د) قوة الوزن وقوة الدفع بنفس الاتجاه

أجب عن الآسئله الآتيه

13 من خلال دراستك للشكل المجاور أجب عن الأسئلة التالية :



أ- أذكر نوع الرابطة التي يمثلها الشكل المجاور ؟

رابطة فلزية

ب- فسر : تتميز هذه الرابطة بقدرتها على توصيل الكهرباء ؟

بسبب الالكترونات حرة الحركة

جـ- أذكر ثلاثة من خصائص هذه الرابطة ؟

1- موصلة للكهرباء .

2- موصلة للحرارة .

3- درجة انصهارها مرتفعة .

صدقني، كل تعبك بيكون له طعم حلو يوم تنجح، حنا فخورين فيك وننتظر نشوف إنجازك.

14 فسر ما يلي :

أ- تستخدم المرايا المقعرة في السخانات الشمسية ؟

لتركيز الأشعة الضوئية واستخدامها في تسخين الماء

ب- تستخدم المرايا المحدبة في التقاطعات المرورية ؟

لتكوين صور من زوايا واسعة وإعطاء مدى أكبر للرؤية

15 أ- أذكر العوامل المؤثرة بالضغط

- القوة
- المساحة

ب- احسب مقدار الضغط الناتج عن استخدام آلة حادة مساح سطحها $0.50m^2$ تنتج قوة مقدارها 50N

1- القانون : الضغط = القوة / المساحة

2- التطبيق = 50 / 0.5 = 100 باسكال

ج- ما مقدار الضغط الناتج عن قوة مقدارها 10N تؤثر عموديا على سطح مساحته $(2m^2)$

1- القانون : الضغط = القوة / المساحة

2- التطبيق = 10 / 2 = 5 باسكال

يوم ويمر، بس الفرحة يوم تجيب الدرجات العالية بتمسك فيك. شد حيلك وتوكل على الله.