شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني نموذج حديث

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-12 19:54:48 | اسم المدرس: المدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نموذج الامتحان النهائي الدور الأول مع نموذج الإجابة
2	نموذج امتحان نهائي الدور الأول
3	تدريبات إثرائية على الوحدة الثانية والثالثة
4	اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة
5	اختبار قصير ثاني

سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الداخلية

الفصل الدراسي الاول	**العام الدراسي:2024/2023**	**التاريخ:**
الاختبار القصير الثاني	**الاسم:.....**	**الصف تاسع/.....**

1)العدد الكتلي للذرة يساوي: (معرفه 1)

○ عدد الالكترونات + عدد البروتونات ○ عدد النيوترونات +عدد البروتونات

○ العدد الذري + عدد الالكترونات ○ عدد النيوترونات

2) استخدمي الكلمات التالية لملء الفراغات في العبارات ادناه: (معرفه2)

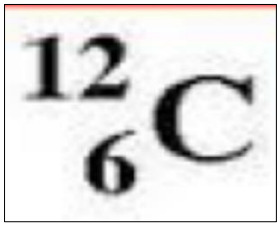
المجموعات	**ثمانية**	**الدورة**	**الاقرب**

أ_ مستوى الطاقة الأول .....من النواه يمتلئ بإلكترونين.

ب_ ذره النيون مستقرة كيميائيا بسبب أن مستوى الطاقة الأخير يمتلئ بـ.....الكترونات.

ج- كلما انتقلنا من اليسار الى اليمين عبر .....في الجدول الدوري يزيد العدد الذري بمقدار واحد.

3) الشكل التالي يمثل ذره الكربون من خلال الشكل أجيبي عما يلي:



أ) عدد الالكترونات تساوي..... (تطبيق 1)

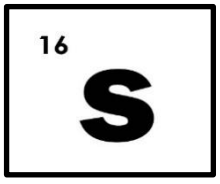
ب) فسري :يمتلك النظير $^{13}_{6}C$ نفس الخصائص الكيميائية لذره الكربون في الشكل السابق؟ .....

..... (استدلال 1)

4) ما المقصود بالنظائر؟ (معرفه1)

.....

5) التركيب الالكتروني للذرة المقابل هو: (تطبيق1)



○ 6,8,2 ○ 2,8

○ 2,8,6 ○ 1,8,6 (ظللي الإجابة الصحيحة))

يحتوى الجدول المقابل على تراكيب الكترونيه، ادرسي الجدول ثم أجيبي عن المفردتين (6)و(7)

العنصر	A	B	C	D	E
التركيب الالكتروني	2,8,2	2,8,6	2,8	2,8,1	2,8,8,2

6) رقم الدورة التي ينتمي اليها العنصر (E) تساوي..... (تطبيق1)

7) تنبيء بعنصر من الجدول الدوري يتميز بنفس الخصائص الكيميائية للعنصر(D) ؟

..... (استدلال1)

8) لذره أحد العناصر العدد الذري(20)والعدد الكتلي (40)صفي الاستنتاجات التي يمكن استخلاصها من هذه الذرة حول حساب عدد البروتونات والنيوترونات موقعها في الجدول الدوري (الدورة والمجموعة) وطبيعة العنصر (فلزي او لا فلزي) (تطبيق3)

$_{20}X$

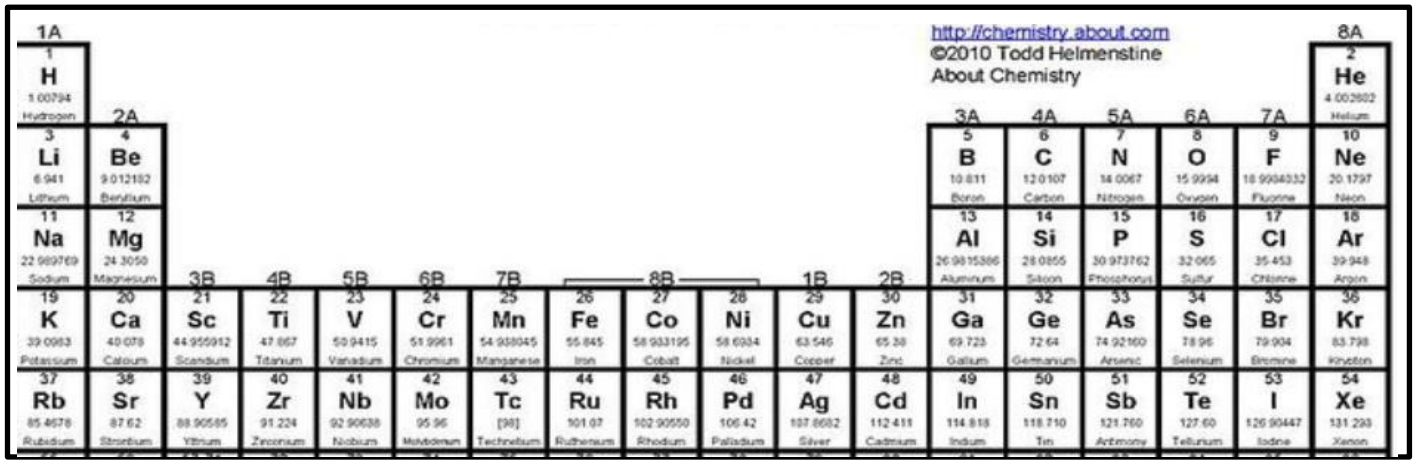
.....

.....

.....

.....

9) الشكل التالي يوضح مخطط للجدول الدوري. ادرسيه ثم اجيبي عن الأسئلة التالية:



أ – تسمى المجموعة السابعة ب ..... (اكملي) (معرفه1)

ب - عنصر مستقر كيميائيا وغير نشط مثل ..... (معرفه1)

ج - رتبي عناصر المجموعة الثانية من الأكثر نشاط كيميائي الى الأقل نشاط كيميائي؟

.....، .....،.....،..... (استدلال 1)

انتهت الأسئلة... بالتوفيق للطالبات