

برعاية معالي وزير التربية والتعليم
السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف
وتوجيهات رئيس الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الثاني الاعدادي

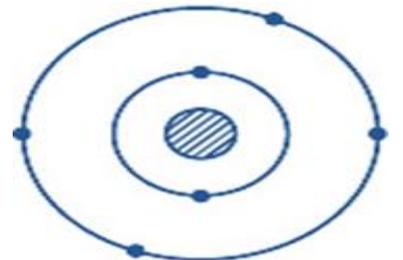
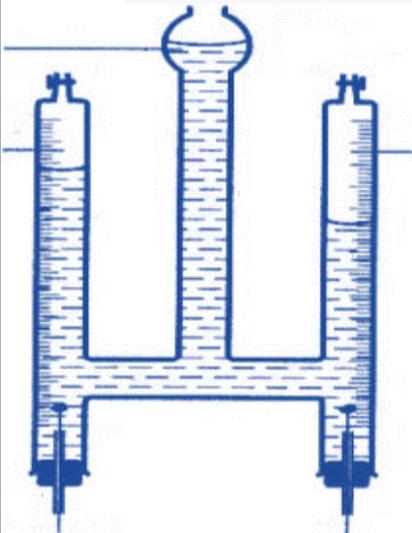
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الصف الثانى الاعدادى

المادة : علوم

الدرس : محاولات تصنيف العناصر (الجزء الثانى)

الواجب

اختر الاجابة الصحيحة:

١) كل مما يأتى يميز الفئة (d) عدا أنها

(أ) يبدأ ظهورها من الدورة الرابعة

(ب) تقع وسط الجدول الدورى

(ج) توجد فى ١٠ مجموعات

(د) تبدأ مجموعاتها بالمجموعة 1B

٢) عنصر يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة ١٣ وعدد النيوترونات فى نواة ذرته يساوى ١٤
فيكون عدده الكتلى =

(أ) ٢٧

(ب) ٣٠

(ج) ٢٤

(د) ٢٠

٣) العنصر الذى عدده الذرى ١٥ يماثل فى خواصه الكيميائية العنصر الذى عدده الذرى

(أ) ٥

(ب) ٧

(ج) ١٧

(د) ٢٠

٤) العنصر الذي يقع في دوره الثانيه والمجموعه 3A يكون عدده الذري

(أ) ٦

(ب) ١٣

(ج) ١٢

(د) ٥

٥) عدد العناصر غير المتوافرة بالقشرة الأرضية يبلغ عنصراً

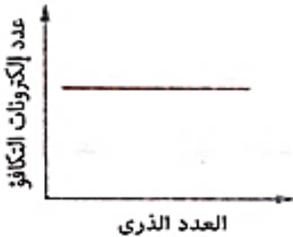
(أ) 92

(ب) 26

(ج) 118

(د) 67

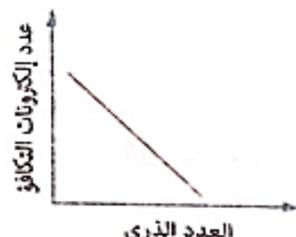
٦) أى الأشكال البيانية التالية يمثل العلاقة بين عدد إلكترونات غلاف التكافؤ والعدد الذري لعناصر المجموعة الواحدة؟



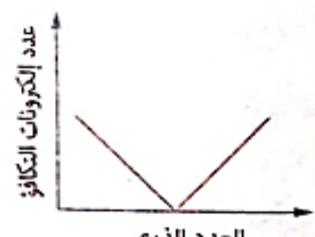
(أ)



(ب)



(ج)



(د)

(أ) الشكل (أ)

(ب) الشكل (ب)

(ج) الشكل (ج)

(د) الشكل (د)

٧) إذا كان العنصر (X) من الجدول الدوري يكون المركبات XCl_3 , X_2O_3 فإنه يقع في المجموعة

أ) 1A

ب) 5A

ج) 3A

د) 7A

٨) ما وجه الشبه بين العناصر في كل مجموعة في الجدول الدوري ؟

أ) الكتلة الذرية

ب) الخواص الكيميائية

ج) الوزن الذري

د) العدد الذري

٩) أيُّ الاختيارات الآتية يُمثِّل أفضل وصف للدورة في الجدول الدوري؟

أ) مجموعة عناصر في عمود واحد.

ب) جميع العناصر التي تحتوي على عدد مُحدَّد من النيوترونات في نواتها.

ج) تحتوى على جميع اللافلزات.

د) مجموعة عناصر في صف واحد.

١٠) عدد المجموعات التي تم تمييزها بالرمز A

أ) ٢

ب) ٥

ج) ٧

د) ٨

