

برعاية معالي وزير التربية والتعليم
السيد الأستاذ / محمد عبد اللطيف
وتوجيهات رئيس الإدارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الثاني الاعدادي

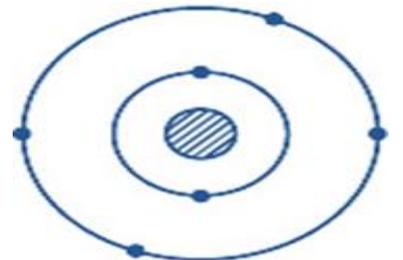
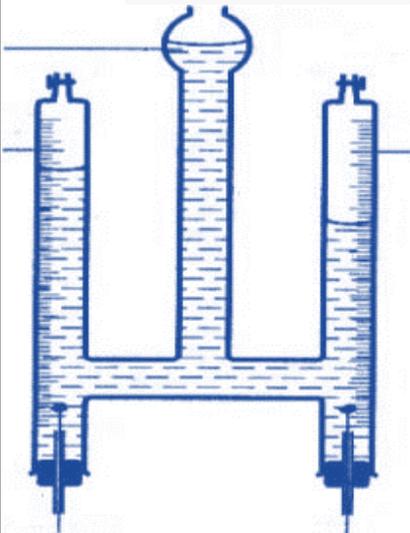
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الصف الثاني الاعدادى

المادة : علوم

الدرس : محاولات تصنيف العناصر (الجزء الثانى)

ورقة عمل الحصة المدرسية

اختر الاجابة الصحيحة:

١) عدد الدورات الأفقية في الجدول الدوري الحديث.....

أ) ٧ دورات

ب) ١٨ دورة

ج) ١٠ دورات

د) ٥ دورات

٢) يقع غاز الهليوم (He_2) في الفئة.....

أ) s

ب) p

ج) d

د) f

٣) العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة و يقع في المجموعة الأولى عدده الذري.....

أ) 19

ب) 10

ج) 11

د) 17

٤) العنصر الذي يقع في الدورة الثانية ويحتوي على الكترونين في آخر مستوى يكون عدده الذري؟؟

أ) 2

ب) 3

ج) 4

د) 5

٥) أي من أزواج العناصر الآتية له خواص كيميائية متشابهة؟

أ) ^{13}Al , ^{19}K

ب) ^{12}Mg , ^{11}Na

ج) ^{16}S , ^{19}K

د) ^{19}K , ^{11}Na

٦) ما عدد دورات الجدول الدوري التي تقع بين دورة عنصر الهيدروجين (^1H) وعنصر الأرجون (^{18}Ar)؟

أ) 0

ب) 1

ج) 3

د) 4

٧) تتفق عناصر الدورة الواحدة في

أ) الخواص الكيميائية

ب) عدد مستويات الطاقة المشغولة بالالكترونات

ج) العدد الذري

د) التكافؤ

٨) الشكل المقابل يمثل إحدى دورات الجدول الدوري الحديث

A B D₁₅E G Y Z

رقم هذه الدورة هو

أ) ٣

ب) ٥

ج) ٧

د) ٢

٩) العدد الذري لعنصر حامل يقع في دوره الثالثة هو

أ) 18

ب) 8

ج) 12

د) 3

١٠) العنصران X , Y تقع في مجموعة واحده إذا كان العدد الذري للعنصر $X = 12$
لذا فإن العدد الذري للعنصر $Y = \dots\dots\dots$

أ) 2

ب) 20

ج) 8

د) 32