مدرسة : بنات عسكر الثالثة **اختبار في العلوم والحياة** **التاريخ :١١- ٢ -٢٠١٨**

الإسم : **للصف الثامن (أ – ب)** **معلمتا المادة : ميرفت البيرة وعطاف نصرالله**

٢٠

السؤال الأول :- صححي الخطأ فيما :- علامتان

١- توجد الألكترونات في نواة الذرة. (----------)

٢- التكافؤ لـ عنصر Na^{23}_{11} يساوي ٢ .(----------)

٣- يمكن حساب عدد الألكترونات التي تملأ المستوى الرئيسي من العلاقة ((٢ن)^{٢} .(----------)

٤- تتشابه عناصر الدورة نفسها في الجدول الدوري في خواصها الكيميائية. (----------)

السؤال الثاني :- ضعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :- (٥ علامات)

١- أي من العناصر التالية تقع في نفس مجموعة $_{7}N$:-

أ- $_{6}C$ ب- $_{10}Ne$ ج- $_{9}F$ د- $_{15}P$

٢- أي من العناصر التالية تقع في نفس الدورة :-

أ- ($_{3}Li$ ، $_{11}Na$) ب- ($_{13}Al$ ، $_{17}Cl$) ج- ($_{2}He$ ، $_{16}Ar$) د- ($_{8}O$ ، $_{16}S$)

٣- جميع العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بعنصر البوتاسيوم $_{19}K$ ما عدا :-

أ- يقع في الدورة الرابعة ب- التوزيع الألكتروني له هو (٩,٨,٢)

ج- يعتبر من الفلزات القلوية د- يميل البوتاسيوم الى فقد الكترون للوصول الى حالة الإستقرار

٤- العنصر النبيل الذي تعبأ به المناطيد هو:-

أ- الهيليوم ب- النيون ج- الآرغون د- الكربتون

٥- عدد الكترونات التكافؤ لعنصر الكالسيوم $_{20}Ca$ هو :-

أ- ٨ ب- ٢ ج- ١٠ د- ٦

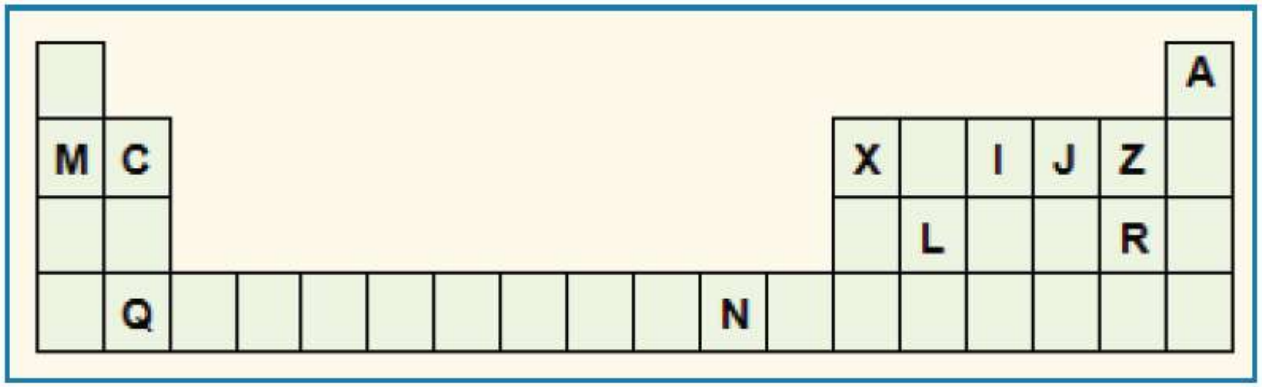
السؤال الثالث : - وفقي بين المركب والصيغة الكيميائية المناسبة لها :- ٣ علامات

المركب	الحل	الصيغة الكيميائية
١. أكسيد السيليكون		$MgCl_2$
٢. كبريتات النحاس		$NaHCO_3$
٣. بايكربونات الصوديوم		$AgBr$
٤. كلوريد المغنيسيوم		SiO_2
٥. بروميد الفضة		K_2CO_3
٦. كربونات الكالسيوم		$CuSO_4$
٧. كربونات البوتاسيوم		

السؤال الرابع :- اكتبي الصيغ الكيميائية لكل من المركبات التالية :- علامتان

١- هيدروكسيد المغنيسوم	٢- كلوريد الفضة

السؤال الخامس :- ادرسي الشكل التالي الذي يمثل جزء من الجدول الدوري ويحتوي رموز افتراضية واستخرجي منه ما يلي ، ثم أجيبي عن الأسئلة التي تليه : - (٥ علامات)



١- عنصر قلوي :- ----------
٢- عنصر هالوجيني :- ----------
٣- عنصر نبيل :- ----------
٤- عنصر يحتوي على ٦ إلكترونات في مستوى الطاقة الأخير: ----------
٥- عنصر ينتمي للمجموعة الرابعة :- ----------
٦- عنصر ينتمي للدورة الثالثة : ----------

أ- ما الصيغة الكيميائية الناتجة عن اتحاد C مع Z ؟

ب- ما التوزيع الإلكتروني لعنصر L ؟

السؤال السادس :- عللي ما يلي : - علامتان

١- يعتبر النيون $_{10}Ne$ هو عنصر نبيل.

٢- تتشابه الخصائص الكيميائية لكل من $_{4}Be$ و $_{١٢}Mg$.

الملتقى التربوي
www.wepal.net