ورقة عمل رقم : (4)

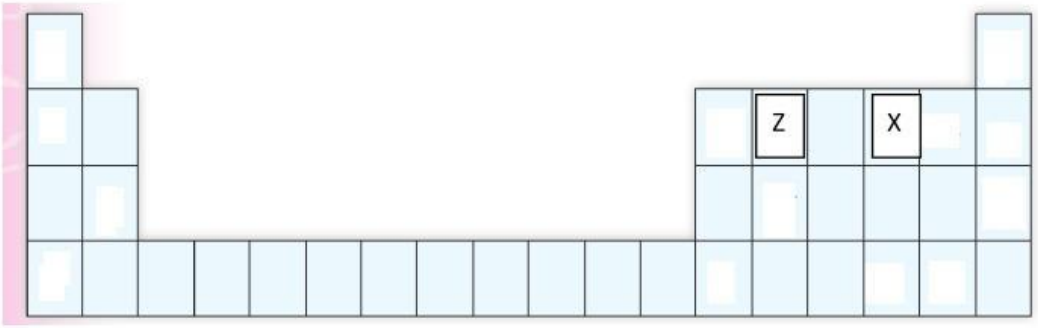
اسم الدرس : الدورية في صفات العناصر

أ- أكمل الجدول التالي ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

رمز العنصر	العدد الذري	التوزيع الإلكتروني	رقم المجموعة	رقم الدورة
Li	3			
Na	11			
Ca	20			
Mg	12			
Cl	17			
F	9			

ب- بطريقة السحب والافلات ضع رموز العناصر التالية في مكانها الصحيح بالجدول الدوري

Li Na Ca Mg Cl F



ج – أوجد العدد الذري لكل من :

العنصر X

العنصر Z

عنصر يقع في الدورة الثانية والمجموعة 3A

عنصر يقع في الدورة الرابعة والمجموعة A4

د – حدد العناصر من الجدول أعلاه التي تقع في المجموعة الأولى ؟

Li Na Ca Mg Cl F

د – كيف يتغير الحجم الذري في المجموعة الواحدة ؟

LIVEWORKSHEETS

أيهما أكبر حجما Na أم Li ؟

أيهما أنشط كيميائيا Na ام Li ؟

أيهما أكبر حجما Ca ام Mg ؟

أيهما أنشط كيميائيا Ca أم Mg ؟

حدد العناصر من الجدول أعلاه التي تقع في الدورة الثالثة ؟

Li Na Ca Mg Cl F

كيف يتغير الحجم الذري في الدورة الواحدة؟

أيهما أكبر حجما Na أم Mg ؟

أيهما أنشط كيميائيا Na أم Mg ؟

كلما زاد الحجم الذري الفلز فإن نشاطه الكيميائي .....

تسمى العناصر التي تميل إلى فقد الإلكترونات ب .....

تسمى العناصر التي تميل إلى كسب الإلكترونات ب .....

أيهما أكبر حجما F أم Cl ؟

أيهما أنشط كيميائيا Cl أم F ؟

كلما زاد الحجم الذري للافلز فإن نشاطه الكيميائي .....

السؤال الثاني :صل بخط بين العمود الأول وبما يناسبه من العمود الثاني :

العمود الأول	العمود الثاني
تسمى عناصر المجموعة الأولى ب	القلويات الأرضية
تسمى عناصر المجموعة الثانية ب	الهالوجينات
تسمى عناصر المجموعة السابعة ب	الغازات النبيلة
تسمى عناصر المجموعة الثامنة ب	القلويات

LIVEWORKSHEETS

السؤال الثالث : ضع اشارة صح أمام العبارة الصحيحة واشارة خطأ أمام العبارة الخاطئة :

الجملة	صحيحة	خاطئة
عناصر المجموعة الثانية كلها من الفلزات		
المجموعة التي جميع عناصرها فلزات هي المجموعة الثالثة		
تميل الفلزات الى فقد الإلكترونات		
عناصر المجموعة الثانية أكثر نشاطا من عناصر المجموعة الأولى		
تتميز عناصر المجموعة الثالثة بشدة تفاعلها مع الماء		

LIVEWORKSHEETS