



الفصل الدراسي الأول للعام 2025/2026

ورقة عمل (1)

الكيمياء

التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري

اليوم والتاريخ: الأربعاء 5 / 11 / 2025

الصف: التاسع

اسم الطالب: .....

السؤال الأول : لديك العناصر التالية

$k_{19}$  ,  $C_6$  ,  $O_8$  ,  $Na_{11}$  ,  $Br_{35}$  ,  $Mg_{12}$  ,  $Ar_{18}$  ,  $N_5$

(1) أكتب التوزيع الالكتروني لجميع العناصر وحدد الدورة والمجموعة

(2) أي العناصر ينتمي للغازات النبيلة

(3) أي العناصر ينتمي للهالوجينات

(4) أي العناصر يكون أيون ثنائي سالب

(5) أي العناصر يحتوي على 4 مستويات للطاقة

(6) أي العناصر يحفظ تحت شمع البرافين

(7) أي العناصر يدخل في تركيب أجسام الكائنات الحية بشكل أساسي

(8) أي العناصر يحتوي مداره الأخير على إلكترونين

(9) أيهما أكبر حجما Mg أم Na

(10) أكتب التوزيع الالكتروني للأيون  $Mg^{+2}$

السؤال الثاني : أ) ما العدد الذري لعنصر يقع بالدورة الثانية والمجموعة الخامسة

ب) ما العدد الذري لعنصر يقع بالدورة الرابعة والمجموعة الخامسة

**السؤال الثالث : علل:**

**(1) تعتبر عناصر المجموعة الثامنة ( الغازات النبيلة مستقرة كيميائياً )**

## (2) يحفظ الصوديوم في الكاز

**السؤال الثالث : اعمادا على الجدول الدوري المجاور أجب عما يلي**

X																F
Y												D	E			
	Q												Z			A
S												P			W	T

## (1) أكتب التوزيع الإلكتروني لـ Z

## (2) أي العناصر يقع بالدورة الثالثة والمجموعة الرابعة

### (3) ما الدورة والمجموعة للعنصر A

(4) أيهما أكبر حجما D أم E

(5) أيهما أكبر حجما X أم S

(6) أيهما أكثر نشاط T أم W

(7) أيهما أكثر نشاط  $X$  أم  $Y$

انتهت الأسئلة

معلم المادة : خالد مشاقبة

**منسق المادة : ظلال القضية**