



الفصل الدراسي الأول للعام 2025/2026

الصف: التاسع
اسم الطالب:

الكيمياء
التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري

ورقة عمل (1)
اليوم والتاريخ: الأربعاء 5 / 11 / 2025

السؤال الأول : لديك العناصر التالية

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

(1) أكتب التوزيع الإلكتروني لجميع العناصر وحدد الدورة والمجموعة

(2) أي العناصر ينتمي للغازات النبيلة

(3) أي العناصر ينتمي للهالوجينات

(4) أي العناصر يكون أيون ثانوي 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 حجماً أم Mg

(10) أكتب التوزيع الإلكتروني 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:

١) تعتبر عناصر المجموعة الثامنة (الغازات النبيلة مستقرة كيميائياً)

2) يحفظ الصوديوم في الكاز

السؤال الثالث: اعمادا على الجدول الدوري المجاور أجب عما يلي

1) أكتب التوزيع الالكتروني لـ Z

2) أي العناصر يقع بالدوره الثالثه والمجموعه الرابعة

3) ما الدورة والمجموعة للعنصر A

4) أيهما أكبر حجماً D أم E

5) أيهما أكبر حجما X أم S

6) أيهما أكثر نشاط T أم W

٧) أيهما أكثر نشاط X أم ٧

انتهت الأسئلة

معلم المادة : خالد مشاقبة

منسق المادة : ظلال القضاة