



اختبار شهر ديسمبر  
الصف الثاني الثانوى كيمياء

السؤال الأول (أ).

وضّحي التوزيع الإلكتروني مع كتابة العدد الذري لكلٍ مما يأتي

عنصر ممثل يقع في الدورة الثانية والمجموعة (5A)

عنصر نبيل يقع في الدورة الثالثة.

عنصر انتقالي يقع في الدورة الرابعة والمجموعة (5B).

عنصر ممثل يقع في الدورة الخامسة والمجموعة (7A)

السؤال الثاني

علّلي لما يأتي:

١. لا يمكن تقدير نصف قطر الذرة بالمسافة بين مركز النواة وأبعد إلكترون يدور حولها.

٢. جهد تأين الفوسفور أكبر من جهد تأين الكبريت رغم أنه يسبقه في نفس الدورة.

٣. صعوبة الحصول على الأيون من العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة والمجموعة (1A).

٤. قيمتا الميل الإلكتروني لعنصري البريليوم والمغنيسيوم موجبة.



قيمة الميل الإلكتروني لذرة النيتروجين موجبة. ٥

قيم الميل الإلكتروني للغازات النبيلة موجبة. ٦

أعلى قيم الطاقة المنطلقة تكون لعناصر مجموعة الهالوجينات (7A)

### السؤال الثالث

وضّحي بالمعادلات الرمزية الموزونة ما يأتي:

١. ذوبان غاز ثالث أكسيد الكبريت في الماء.

٢. إثبات أن غاز ثاني أكسيد الكربون أكسيد حامضي.

٣. ذوبان أكسيد البوتاسيوم في الماء.

٤. إثبات أن أكسيد الصوديوم من الأكاسيد القاعدية.

٥. تفاعل أكسيد الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك.

٦. إثبات أن أكسيد الخارصين من الأكاسيد المترددة.



