



المعلمة : جمانة عليان

المبحث : العلوم

الصف والشعبة : السابع

اسم الطالب/ة :
التاريخ : / /
الموضوع : الجدول الدوري وخصائص العنصر

السؤال الأول : تأمل العناصر الآتية ثم اجب عن الأسئلة التي تليه

(Ne₁₀ , O₈ , Ar₁₈ , Ba₅₆ , K₁₉ , Al₁₃ .)١. عدد الكترونات التكافؤ ل Ar₁₈ ؟٢. الشحنة المتوقعة ل Al₁₃ في مركباته هي :

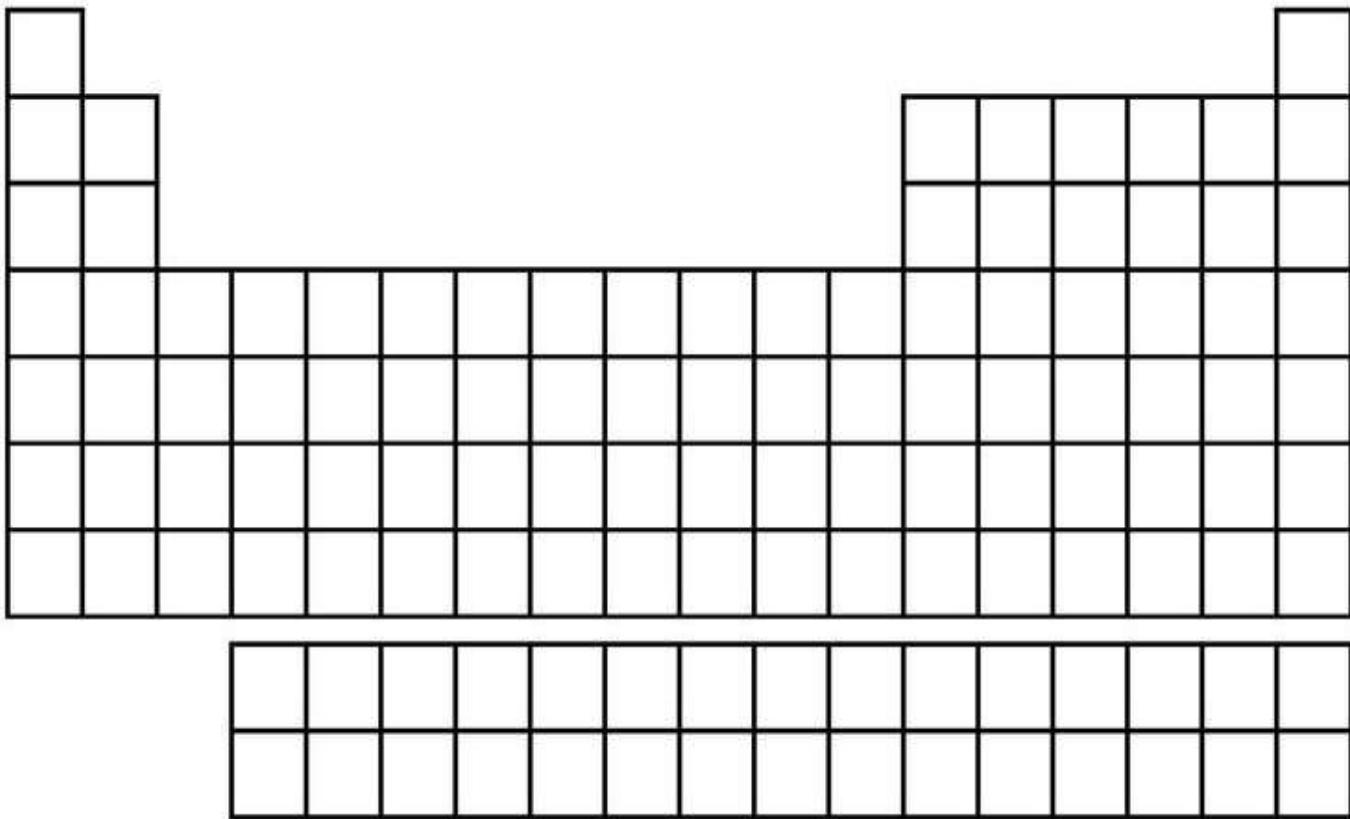
٣. أي من العناصر تقع في نفس الدورة ؟

٤. أي من العناصر السابقة تقع في نفس المجموعة ؟

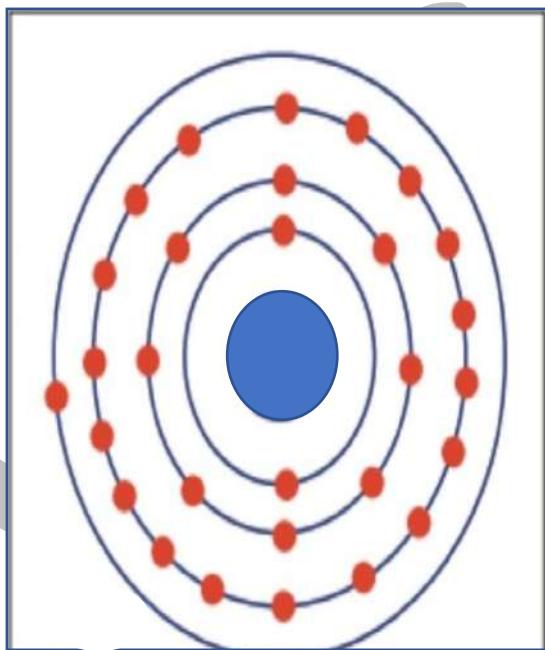
٥. صنف العناصر السابقة إلى عناصر تكون أيونات موجبة و أخرى تكون أيونات سالبة .
.....
.....

٥. اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من العناصر السابقة .

٦. ضع العناصر السابقة في مكانها في الجدول الدوري .



السؤال الثاني : تأمل الشكل التالي ، ثم اجيب عن الأسئلة التي تليه .



١. كم عدد مستويات الطاقة؟
٢. ما عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الأول؟؟
٣. ما عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الثاني؟
٤. ما العدد الكلي للإلكترونات التي تحتوي عليها الذرة؟
٥. يقع العنصر في المجموعة
٦. يقع العنصر في المجموعة
٧. حدد مدار التكافؤ على الرسمة.
٨. حدد نواة الذرة على الرسمة.
٩. حدد مستوى الطاقة الثاني.

السؤال الثالث : اذا علمت ان العدد الكتلي لذرة متعادلة (لا تحمل اي شحنة) لاحد العناصر يساوي ٣١ .
وان نواتها تحتوي على ١٦ نيوترونا . جد :

١. عددها الذري

٢. عدد الكترونات التكافؤ .

٣. نوع شحنة الايون الذي تكونه .

٤. مثل كل من الذرة المتعادلة لهذا العنصر ، والعنصر الذي تكونه باستخدام تركيب لويس النقطي .

٥. حدد الدورة والمجموعة التي يوجد فيها هذا العنصر ، والمجموعة التي ينتمي اليها .