



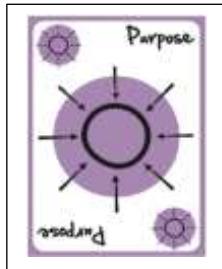
ورقة عمل رقم (5) / الدورة والمجموعة في الجدول الدوري

العلوم	المادة:	الاسم:
2025 \ 10 \	التاريخ:	الصف: الثامن

الهدف: تحديد الدورة و المجموعة للعنصر - تحديد شحنة الايون - مفهوم الكترونات التكافؤ

السؤال الأول :

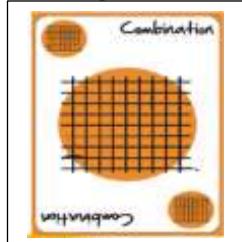
1. ما الهدف من تكون الايونات؟



*إذا كانت العناصر تتتمى للمجموعات (1) (2) (3) فانها تتفاعل وتميل لفقد الالكترونات و تكون شحنات موجبة مقدارها (1+) (2+) (3+) على الترتيب.

* اذا كانت العناصر تتنمي للمجموعات (15) (16) (17) فانها تتفاعل و تميل لكسب الالكترونات و تكون شحنات سالبة مقدارها (-2) (-3) على الترتيب.

* اذا كانت العناصر تتنمي للمجموعة (18) فانها لا تتفاعل ولا تمثل للكسب او الفقد لأن مستوى الطاقة الأخير ممتنٍ.

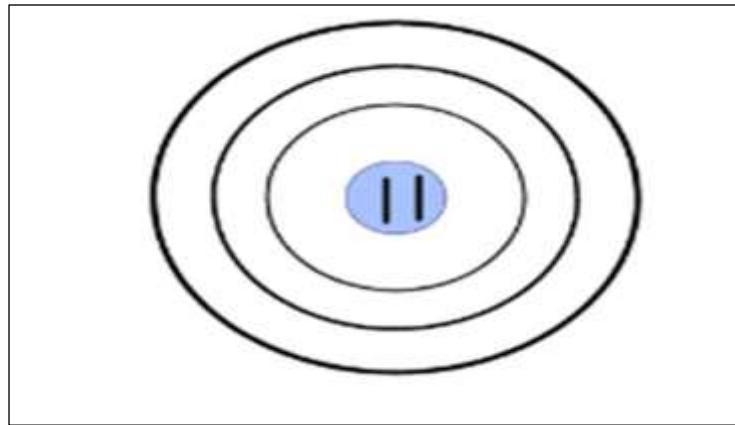


2. لديك العناصر التالية اعتمد على إجابة عما يلي:

¹¹Na - ³⁷Rb - ¹⁵P - ¹⁷Cl - ¹³Al - ³⁶Kr - ⁸O - ¹²Mg

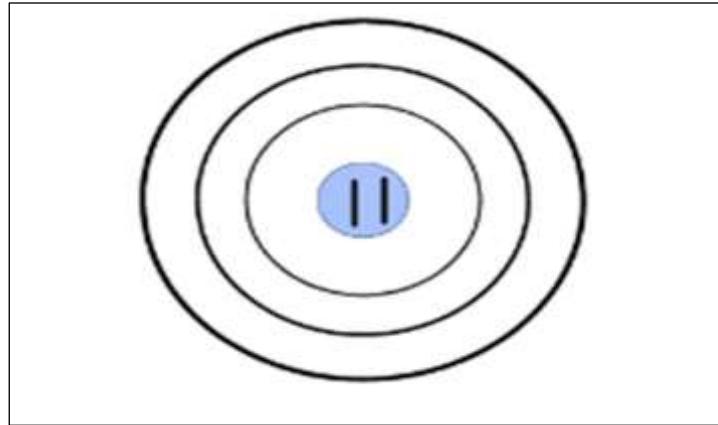
اعتمد على النموذج الذري للذرات التالية لتحديد عدد البروتونات والالكترونات قبل التفاعل (متعادلة) و بعد التفاعل (الإيون)

بعد التفاعل

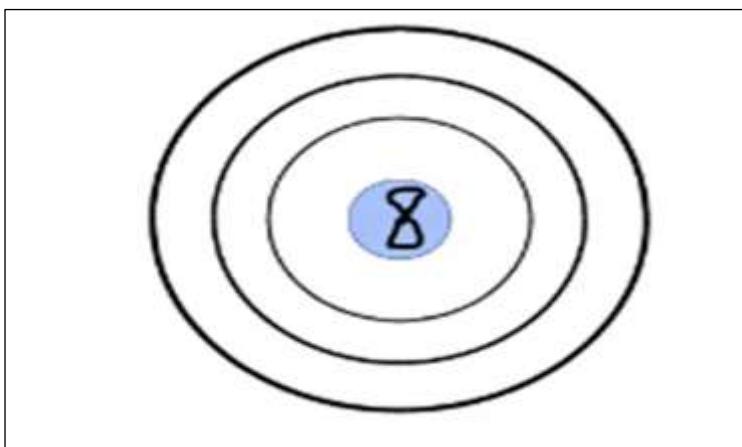


عدد البروتونات عدد الالكترونات
..... الشحنة

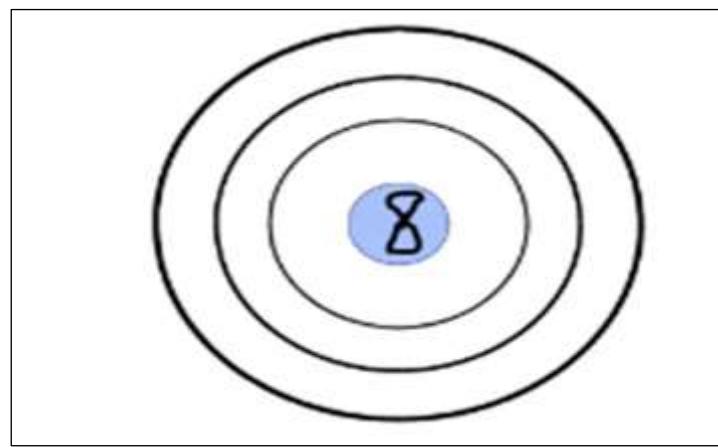
قبل التفاعل



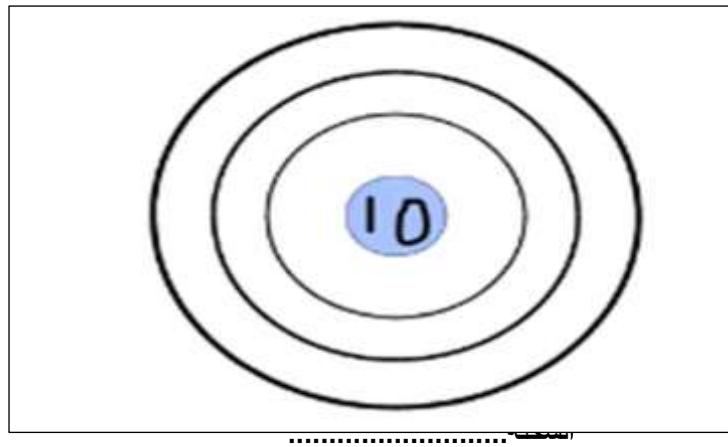
عدد البروتونات عدد الالكترونات
.....



عدد البروتونات عدد الالكترونات
..... الشحنة



عدد البروتونات عدد الالكترونات
.....



اكتب استنتاج يمثل العلاقة بين عدد البروتونات والالكترونات قبل و بعد التفاعل

بعد التفاعل

قبل التفاعل

قسم العلوم

معلمة المادة : حنان الوراوره