مشروع كيماء

العناصر

الاسم :

الصف:

صفوة معلمي الكويت

01 الغازات النبيلة

02 العناصر المثالية

03 العناصر الانتقالية

04 العناصر الانتقالية الداخلية

تقسيم العناصر تبعاً للترتيب الالكتروني)

من بين الجسيمات الذرية الثلاثه في الذرة،نجد ان الالكترون يقوم بالدور الاكثر اهميه في تحديد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعنصر،حيث يعتمد ترتيب العناصر في الجدول الدوري على هذة الخواص.بالتالي،يجب ان تكون هناك علاقه مابين الترتيبات الالكترونيه للعناصر وموقعها في الجدول الدوري.
يمكن تقسيم العناصر الى اربعة انواع لترتيبها الالكتروني

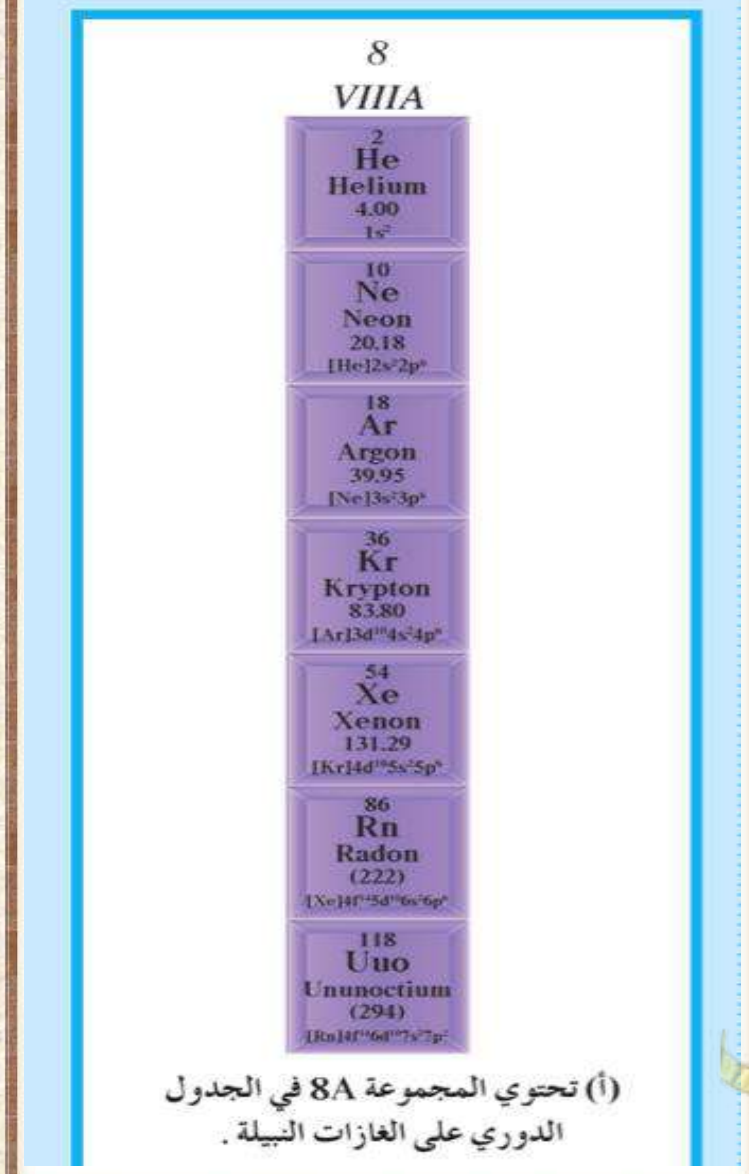
صفوة معلمي الكويت

1.1الغازات النبيلة

هي عناصر تمتلئ فيها تحت المستويات الخارجية sو pبالالكترونات.

-تنتمي الغازات النبيلة الى المجموعة A8

-تسمى عناصر هذة المجموعة احياناً بالغازات النبيلة لانها لا تشترك في الكثير من التفاعلات الكيميائية



(أ) تحتوي المجموعة 8A في الجدول الدوري على الغازات النبيلة .

صفوة علمي الكويت

2.1 العناصر المثالية

تكون تحت مستويات الطاقة s او p لهذة العناصر ممتلئة جزئيًا بالالكترونات،
وتسمى العناصر المثالية عادة بعناصر المجموعة A،وهناك ثلاث مجموعات من العناصر المثالية تمت تسميتها وهي:

3.1 العناصر الانتقالية

هي عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت مستى الطاقة s وتحت مستوى الطاقة d المجاور له على الالكترونات

تتميز العناصر الانتقالية، التي تسمى عناصر المجموعة B، بإضافة الالكترونات الى افلاك تحت مستوى الطاقه d

4.1 العناصر الانتقالية الداخلية

بصفة عامة ،هي عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة s وتحت مستوى الطاقة f الجوار له على الالكترونات.

تتميز العناصر الانتقالية الداخلية بإضافة الالكترونات الى افلاك تحت المستوى f

صفوة معلمي الكويت

الجدول الدوري للعناصر