



المتميز بالكيمياء

الأستاذ: عبدالرحمن عقل ماجستير بالكيمياء التحليلية

طريقك نحو العلامة الكاملة



<https://chat.whatsapp.com/C8Y1tOZI0xc3XBIj3OqHwK>



الأستاذ عبدالرحمن عقل



المتميز بالكيمياء

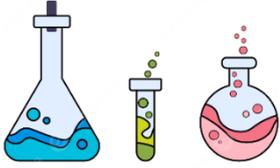


المتميز بالكيمياء



كيمياء الصف التاسع [التوزيع الإلكتروني و الجدول الدوري
(youtube.com) جزء ١ الأستاذ عبدالرحمن عقل





أسئلة مراجعة الدرس الثاني التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري

السؤال الأول : الفكرة الرئيسية : أوضح العلاقة بين التوزيع الإلكتروني للعنصر و رقم المجموعة و رقم الدورة.

- يمثل رقم الدورة مستويات الطاقة بينما يمثل عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي (إلكترونات التكافؤ) رقم المجموعة.

السؤال الثاني : أوضح المقصود بكل مما يلي

- 1- **مستوى الطاقة:** مناطق تحيط بالنواة لكل منها نصف قطر و طاقة محددان يزداد كلما أبتعد عن النواة و يتسع لعدد محدد من الإلكترونات.
- 2- **الدورة:** هي السطور الأفقية في الجدول الدوري و التي تمثل عدد مستويات الطاقة في العنصر.
- 3- **الهالوجين:** مكونات الأملاح و هي عناصر المجموعة السابعة في الجدول الدوري.

السؤال الثالث : أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من العناصر التالية .

- 1- عنصر عدده الذري 5
- 2- عنصر عدده الذري 31
- 3- عنصر من الدورة الثانية و المجموعة 6A .
- 4- عنصر من الدورة الرابعة و المجموعة A4 .

السؤال الرابع : إذا علمت أن العدد الذري للنيتروجين يساوي 7 , أجب عما يلي.

أ- أستنتج عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي لذرة النيتروجين.

ب- أحدد مجموعة هذا العنصر و دورته.

ج- أكتب التوزيع الإلكتروني للأيون الذي تكونه ذرة النيتروجين و أحدد شحنته.

السؤال الخامس : أفسر ما يلي :

أ- توجد الغازات النبيلة في الطبيعة على شكل ذرات منفردة .
لان ذراتها مستقرة كيميائياً فلا تسكب ولا تفقد إلكترونات.

ب- تميل عناصر المجموعة الخامسة إلى كسب الإلكترونات في تفاعلاتها.

لأنها تحتوي على خمسة إلكترونات في المستوى الخارجي لذراتها فتكتسب ثلاث إلكترونات ليصبح مستواها الخارجي ممتلئ .

السؤال السادس : بناءً على موقع اليوتاسيوم K في الجدول الدوري أجب عما يلي :

أ- أحدد العدد الذري لليوتاسيوم.

ب- أستنتج عدد المستويات في ذرة البوتاسيوم, وعدد الإلكترونات في المستوى الخارجي .

ج- أكتب التوزيع الإلكتروني للأيون الذي تكوّن ذرة البوتاسيوم و أحدد شحنته .

السؤال السابع : أوضح تغير حجوم الذرات في الدورة الواحدة بالانتقال من اليسار إلى اليمين في الجدول الدوري.

السؤال الثامن : أحدد العنصر الأصغر حجماً بين العناصر التالية Cl, Br, I
Cl الكلور

9- أستعين بالجدول الدوري وأحدّد العنصر الأكثر نشاطاً بين العناصر في كل مجموعة من العناصر الآتية

(Na, Li), (Ca, Ba), (N,O), (Cl,Br), (Al, Mg)

للتواصل مع الأستاذ عبدالرحمن عقل

0781798250

الأستاذ عبدالرحمن عقل