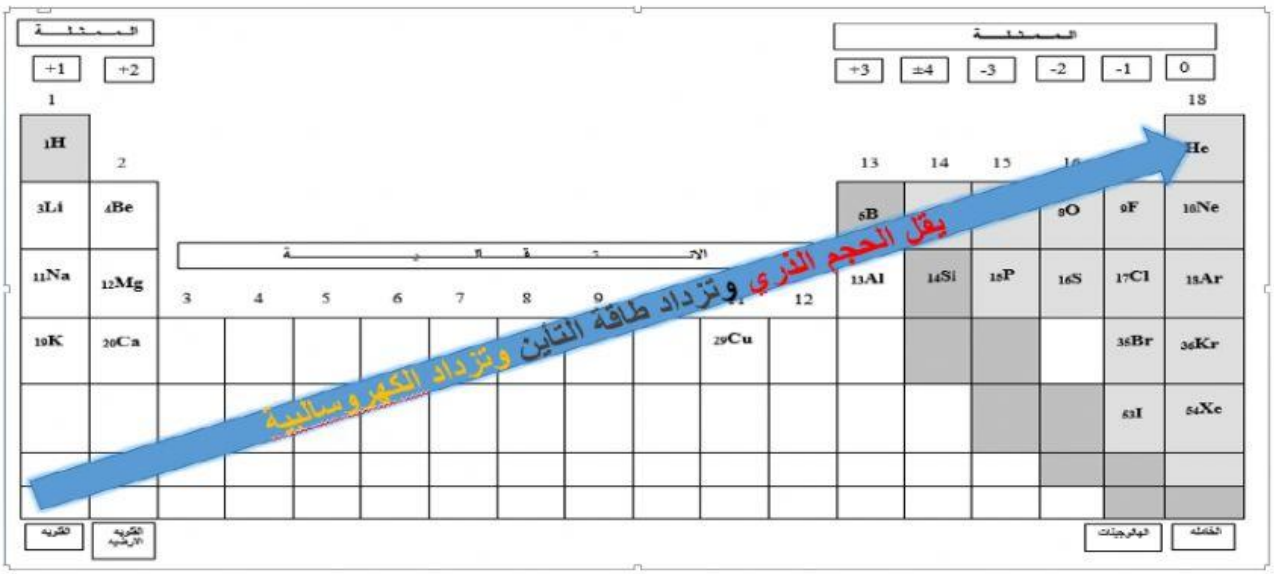
| | | | |
|---|---|---|---|
| العينة العلمية بالجبيل<br>التعليم العام بالهيئة الملكية<br>مدرسة الرواد الثانوية (مقررات)<br>الفصل الدراسي الأول للعام 1441هـ-1442هـ | ورقة تدريب<br>3 | المقرر: كيمياء (2)<br>عنوان الدرس: التدرج في خواص الجدول الدوري<br>اسم الطالب: .....<br>الشعبة: ..... | الرواد الثانوية smart school |

| أهداف الدرس | المفردات | ملاحظات |
|---|---|---|
| 1-تحدد فئات الجدول الدوري.<br>2- تقارن بين خواص العناصر حسب موقعها<br>3- تبين خواص العناصر من حيث الحجم والجهد والسالبية | الكترونات التكافؤ- الايون –طاقة التأين- القاعدة الثمانية – الحجم الذري -الكهروسالبية | راجع كتاب كيم( 2 ) بياء ص [58-80] |




السالبية الكهربائية لبعض الذرات : H ≈C< Br<Cl<N<O<F

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :

| | | | | |
|---|---|---|---|---|
| 1 | نصف قطر الذرة يساوي نصف المسافة بين : | | | |
| | أ- بروتونين متجاورين | ب- نيوترونين متجاورين | ج- ذرتين متجاورتين | د- نواتي ذرتين متجاورتين |
| 2 | الطاقة الازمة لانتزاع الكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية: | | | |
| | أ- طاقة التأين | ب- الكهروسالبية | ج- الطاقة المنشطة | د- طاقة البلورة |
| 3 | مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الالكترونات في الرابطة الكيميائية : | | | |
| | أ- طاقة التأين | ب- الكهروسالبية | ج- الطاقة المنشطة | د- طاقة البلورة |
| 4 | نزولا في المجموعات يزداد نصف قطر الذرة بسبب : (نزولا في المجموعات تقل طاقة التأين الذرة بسبب ) | | | |
| | أ- زيادة عدد المستويات الرئيسية | ب- زيادة جذب النواة للإلكترونات | ج- زيادة جذب النواة للبروتونات | د- زيادة شحنة النواة |
| 5 | كلما اتجهنا لأسفل في المجموعة الواحدة في الجدول الدوري ، فان: | | | |
| | أ- طاقة التأين تزداد | ب- نصف قطر الذرة يقل | ج- طاقة التأين لا تتغير | د- الكهروسالبية تقل |
| 6 | أي الذرات التالية أكبر حجما : (أي الذرات التالية أقل طاقة تأين ) (أي الذرات التالية أقل كهروسالبية ) | | | |
| | أ- $_{11}Na$ | ب- $_{12}Mg$ | ج- $_{13}Al$ | د- $_{16}S$ |
| 7 | أي الذرات التالية اقل حجما : (أي الذرات التالية أكبر طاقة تأين ) (أي الذرات التالية أكبر كهروسالبية ) | | | |
| | أ- $_{9}F$ | أ- $_{17}Cl$ | أ- $_{35}Br$ | أ- $_{53}I$ |
| 9 | أي الآتي أكبر حجما : | | | |
| | أ- $_{9}F$ | ب- $_{17}Cl$ | ج- $_{9}F^-$ | د- $_{17}Cl^-$ |
| 9 | أكثر العناصر كهروسالبية هو عنصر: | | | |
| | أ- السيزيوم | ب- الفرانسيوم | ج- الفلور | د- البروم |
| 10 | عندما تفقد الذرة الكترون تكافؤ واحدا أو أكثر يتكون: | | | |
| | أ- الكاتيون | ب- الانيون | ج- الايون السالب | د- الشق السالب |
| 11 | الذرات تسعى الى اكتساب الالكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها لكي تصل لتركيب الغاز الخامل: | | | |
| | أ- مبدأ أوفباو | ب- مبدأ باولي | ج- قاعدة هند | د- قاعدة الثمانية |

اعداد : أ.حسين الهاجري

LIVEWORKSHEETS