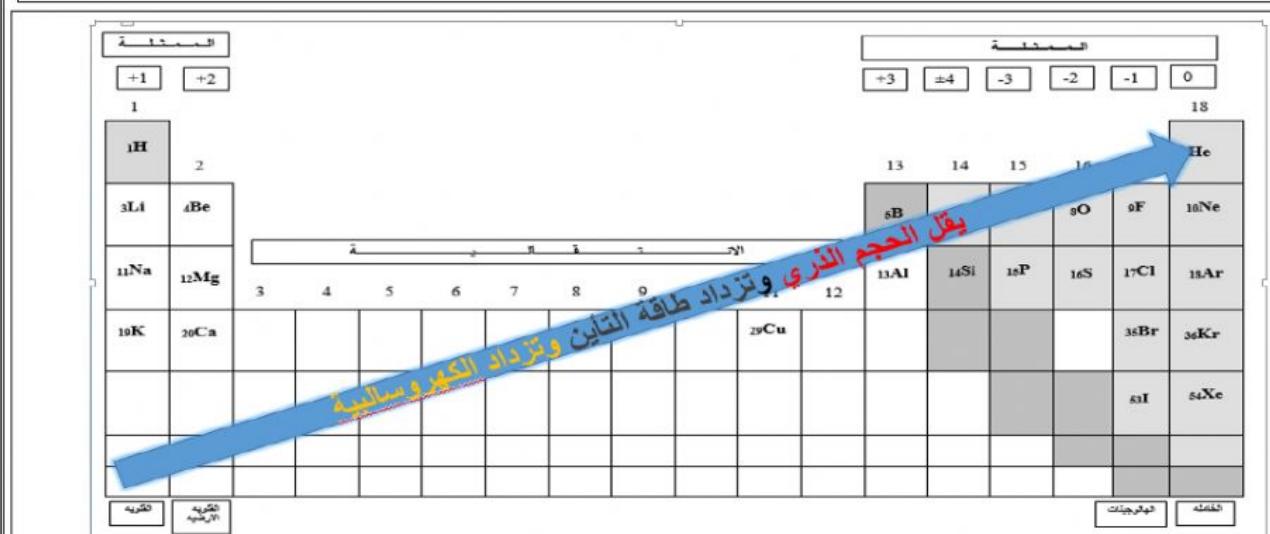


 <b>الرواد الثانوية</b> <b>smart school</b>	<b>المقرر: ٢ و ٣ (٢) ياء</b> <b>عنوان المدرسة: التدرج في خواص الجدول الدوري</b> <b>اسم الطالب: .....</b> <b>الشعبة: .....</b>	<b>ورقة تدريب</b> <span style="font-size: 2em;">3</span>	<b>العاشرة الميلادية الجديدة</b> <b>التعليم العام بالهيئة الملكية</b> <b>مدرسة الرواد الثانوية (مـ ٤٠٦)</b> <b>الفصل الدراسي الأول للعام ١٤٤٢ هـ</b>	
--	--	---	---	---

ملاحظات	المفردات	أهداف الدرس
راجع كتاب كيم (2) باء ص [80-58]	الكترونات الكافية - الايون - طاقة التأين - القاعدة الثمانية - الحجم الذري - الكهروسائلية	1- تحديد فئات الجدول الدوري . 2- تقارن بين خواص العناصر حسب موقعها 3- تبين خواص العناصر من حيث الحجم والجهد والمسالبية



**السلبية الكهربائية لبعض الذرات :**

### **تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :**

- |  |                          |                                |                                |
|--|--------------------------|--------------------------------|--------------------------------|
| نصف قطر الذرة يساوي نصف المسافة بين:   |                          |                                |                                |
| أ- بروتونين متجاورين   | د- نواتي ذرتيين متجاورين | ب- لبيوترونين متجاورين         | ج- ذرتيين متجاورين             |
| الطاقة الازمة لانتزاع الكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية:                             |                          |                                | 1                              |
| أ- طاقة الثنائيون  | د- طاقة البليورة         | ب- الكهروسالبية                | ج- الطاقة المنشطة              |
| مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الالكترونات في الرابطة الكيميائية:                          |                          |                                | 2                              |
| أ- طاقة الثنائيون  | د- طاقة البليورة         | ب- الكهروسالبية                | ج- الطاقة المنشطة              |
| نزولاً في المجموعات يزداد نصف قطر الذرة بسبب :   |                          |                                | 3                              |
| أ- زيادة عدد المسؤوليات الرئيسية   | د- زيادة شحنة النواة     | ب- زيادة جذب النواة للبروتونات | ج- زيادة جذب النواة للبروتونات |
| كلما اتجهنا لأسفل في المجموعة الواحدة في الجدول الدوري ، فأن:                              |                          |                                | 4                              |
| أ- طاقة الثنائيون تزداد  | د- نصف قطر الذرة يقل     | ب- طاقة الثنائيون لا تتغير     | ج- طاقة الثنائيون لا تتغير     |
| أي الذرات التالية أكبر حجما :  |                          |                                | 5                              |
| أ- $_{16}S$  | ب- $_{13}Al$             | ج- $_{12}Mg$                   | د- $_{11}Na$                   |
| أي الذرات التالية أهل حجما :   |                          |                                | 6                              |
| أ- $_{9}F$   | ب- $_{35}Br$             | ج- $_{17}Cl^-$                 | د- $_{-1}I$                    |
| أي الأتومات أكبر حجما :  |                          |                                | 7                              |
| أ- $_{-9}F$  | ب- $_{17}Cl^-$           | ج- $_{-1}I$                    | د- $_{35}Br$                   |
| أكثر العناصر كهروسالبية هو عنصر:   |                          |                                | 8                              |
| أ- السيرزيوم   | د- البروم                | ب- الفرانسيوم                  | ج- الفلور                      |
| عندما تفقد الذرة الكترون تكافف واحداً أو أكثر يتكون:                                       |                          |                                | 9                              |
| أ- الكاتيون  | د- الشق السالب           | ب- الانيون                     | ج- الايون السالب               |
| الذرات تسعى إلى اكتساب الالكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها لكي تصل لتركيب الغاز الخامل: |                          |                                | 10                             |
| أ- مبدأ أوغفلو   | د- قاعدة الثمانية        | ب- مبدأ باولو                  | ج- قاعدة هند                   |

اعداد : أ.حسين الهاجري