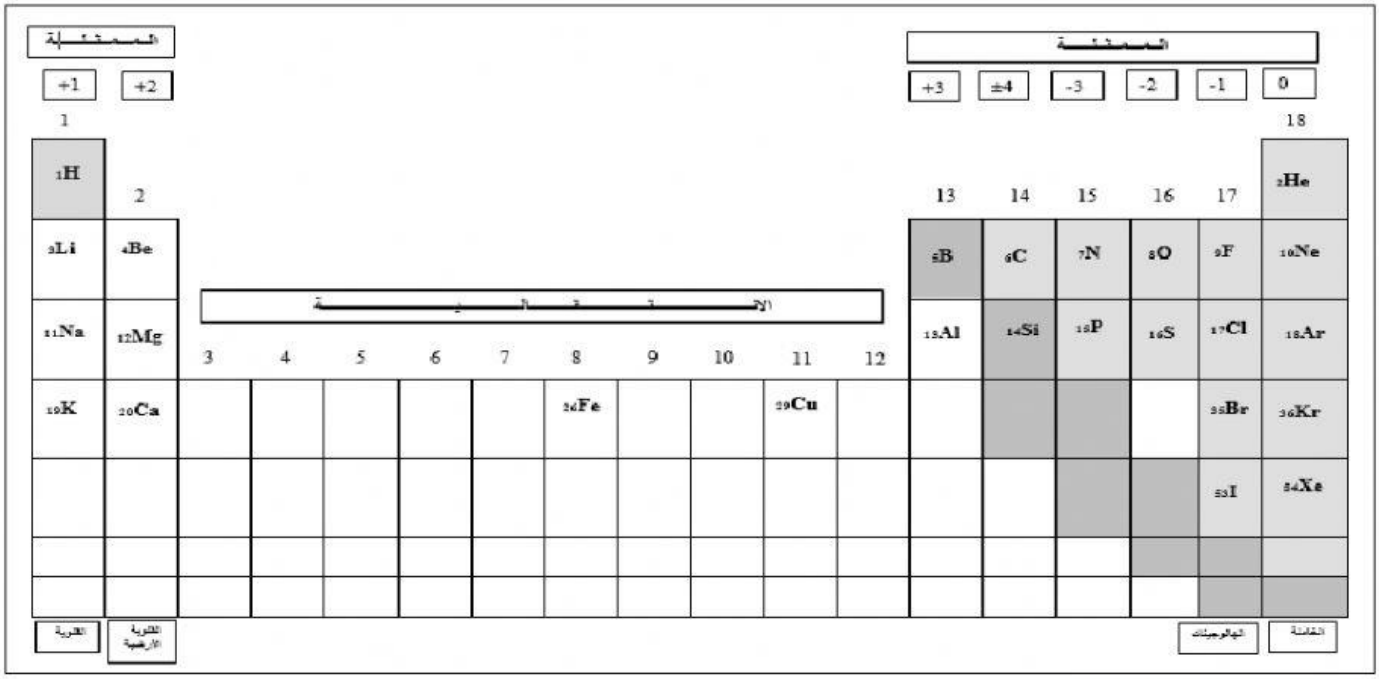
الهيئة العامة للتعليم بالهيئة الملكية التعليم العام بالهيئة الملكية مدرسة الرواد الثانوية (مقررات) الفصل الدراسي الاول للعام ١٤٤١هـ - ١٤٤٢ هـ	ورقة تدريب ٢	المقرر: كيمياء (٢) - ياء عنوان الدرس: التدرج في خواص الجدول الدوري اسم الطالب: ..... الشعبة:	الرواد الثانوية smart school

اهداف الدرس	المفردات	ملاحظات
١-تحدد فئات الجدول الدوري. ٢- تقارن بين خواص العناصر حسب موقعها ٣- تبين خواص العناصر من حيث الحجم والجهد والسالبية	الكترونات التكافؤ- الايون -طاقة التأين- القاعدة الثمانية – الحجم الذري -الكهروسالبية	راجع كتاب كيم(٢) ياء ص [٥٨-٧٠]



تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :

١	العنصر $_{35}Br$ ينتمي الى مجموعة :			
	أ- الفلزات القلوية	ب- الفلزات القلوية الارضية	ج- الهالوجينات	د- النبيلة
٢	العنصر $_{20}Ca$ يقع في الدورة ..... و المجموعة..... :			
	أ- الدورة الرابعة و المجموعة الاولى	ب- الدورة الرابعة و المجموعة الثانية	ج- الدورة الثالثة و المجموعة الثانية	د- الدورة الرابعة و المجموعة الرابعة عشر
٣	أي الذرات التالية أكبر حجما :			
	أ- $_{11}Na$	ب- $_{12}Mg$	ج- $_{13}Al$	د- $_{16}S$
٤	تسمى عناصر المجموعة من 13 الى 18 في الجدول الدوري باسم :			
	أ- العناصر الممثلة	ب- الغازات النبيلة	ج- الهالوجينات	د- العناصر الانتقالية
٥	أي الذرات التالية أكبر سالبية كهربائية :			
	أ- $_{9}F$	ب- $_{17}Cl$	ج- $_{35}Br$	د- $_{53}I$
٦	عدد الاكسدة للاكسجين $_{8}O$:			
	أ- +1	ب- +2	ج- -1	د- -2
٧	العنصر $_{7}N$ يصنف من :			
	أ- الفلزات	ب-اللافلزات	ج-اشباه الفلزات	د-الانتقالية
٨	عنصر شبه فلزي يقع المجموعة الرابعة عشر :			
	أ-$_{8}O$	ب-$_{16}S$	ج-$_{13}Al$	د-$_{14}Si$
٩	الكترونات التكافؤ لعنصر $_{15}P$ هي :			
	أ-$3S^2 3P^3$	ب-$3S^2 3P^1$	ج-$3S^2 3P^4$	د-$4S^2 4P^3$
١٠	عنصر مكتمل مجاله الأخير بالالكترونات ويقع في الدورة الرابعة :			
	أ-$_{19}K$	ب-$_{10}Ne$	ج-$_{18}Ar$	د-$_{36}Kr$
١١	أي الاتي أكبر حجما :			
	أ- $_{9}F$	ب- $_{17}Cl$	ج- $_{9}F^-$	د- $_{17}Cl^-$

اعداد : أ.حسين الهاجري

LIVEWORKSHEETS