

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

التمثيل	التمثيل
+1 +2	+3 +4 -3 -2 -1 0
1 2	13 14 15 16 17 18
1H 2	3He
3Li 4Be	5B 6C 7N 8O 9F 10Ne
11Na 12Mg	13Al 14Si 15P 16S 17Cl 18Ar
19K 20Ca	21Sc 22Ti 23V 24Cr 25Mn 26Fe 27Co 28Ni 29Cu 30Zn
	31Ga 32Ge 33As 34Se 35Br 36Kr
	37Rb 38Sr 39Y 40Zr 41Nb 42Mo 43Tc 44Ru 45Rh 46Pd 47Ag 48Cd
	49In 50Sn 51Sb 52Te 53I 54Xe
	55Cs 56Ba 57La 58Ce 59Pr 60Nd 61Pm 62Sm 63Eu 64Gd 65Tb 66Dy 67Ho 68Er 69Tm 70Yb
	71Lu 72Hf 73Ta 74W 75Re 76Os 77Ir 78Pt 79Au 80Hg
	81Tl 82Pb 83Bi 84Po 85At 86Rn
	87Fr 88Ra 89Ac 90Th 91Pa 92U 93Np 94Pu 95Am 96Cm 97Bk 98Cf 99Es 100Fm 101Md 102No 103Lr
الفلزات	الفلزات
الفلزات	الفلزات

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :

١	العنصر 35Br ينتمي الى مجموعة :	أ- الفلزات القلوية	ب- الفلزات القلوية الأرضية	ج- الهالوجينات	د- النبيلة
٢	العنصر 20Ca يقع في الدورة والمجموعة..... :	أ- الدورة الرابعة و المجموعة الأولى	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- 11Na	ب- 12Mg	ج- 13Al	د- 16S
٤	تسمى عناصر المجموعة من 13 الى 18 في الجدول الدوري باسم :	أ- العناصر المثلثة	ب- الغازات النبيلة	ج- الهالوجينات	د- العناصر الانتقالية
٥	أي الذرات التالية أكبر سالبية كهربائية :	أ- 9F	ب- 17Cl	ج- 35Br	د- 53I
٦	عدد الأكسدة للأكسجين 8O :	أ- +1	ب- +2	ج- -1	د- -2
٧	العنصر 7N يصنف من :	أ- الفلزات	ب- اللافلزات	ج- أشباه الفلزات	د- الانتقالية
٨	عنصر شبه فلزي يقع المجموعة الرابعة عشر :	أ- 8O	ب- 16S	ج- 13Al	د- 14Si
٩	الكثروانات التكافؤ لعنصر 15P 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- 19K	ب- 10Ne	ج- 18Ar	د- 36Kr
١١	أي الاتي أكبر حجما :	أ- 9F	ب- 17Cl	ج- 9F ⁻	د- 17Cl ⁻

أعداد : أ. حسين الهاجري