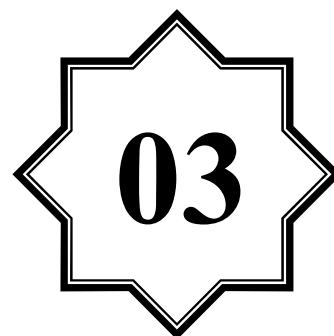


مركز نظري و تمارين

المادة و تحولاتها

بنية أفراد بعض الأنواع الكيميائية



الشعبة : جذع مشترك
علوم و تكنولوجيا

www.sites.google.com/site/faresfergani

السنة الدراسية : 2015/2016

05

المحتوى المفاهيمي :

تمارين محلولة

التمرين (1) :

أكمل الجدول التالي :

$\cdots X_5$	$\cdots X_4$	$\cdots X_3$	$\cdots X_2$	$^{35}_{17}X_1$	
					التوزيع الإلكتروني للذرة
					عدد البروتونات
					عدد الإلكترونات
16	7	10	3		عدد النيوترونات
		$+1.44 \cdot 10^{-18}$			شحنة النواة بالكولوم (C)
					كهروجابي أم كهروسلبى
////////	////////				العائلة
			2		الموقع في الجدول
			1		الدوري
$K^{(2)}L^{(8)}M^{(8)}$	$K^{(2)}L^{(8)}$				التوزيع الإلكتروني للشاردة المتوقعة
X^{2-}					رمز الشاردة المتوقعة
	$+4.8 \cdot 10^{-19}$				شحنة الشاردة المتوقعة بالكولوم (C)

الأجوبة :

• إكمال الجدول :

$^{32}_{16}\text{X}_5$	$^{14}_7\text{X}_4$	$^{19}_9\text{X}_3$	$^6_3\text{X}_2$	$^{35}_{17}\text{X}_1$	
$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(8)}\text{M}^{(6)}$	$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(5)}$	$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(7)}$	$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(1)}$	$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(8)}\text{M}^{(7)}$	التوزيع الإلكتروني للذرة
16	7	9	3	17	عدد البروتونات
16	7	9	3	17	عدد الإلكترونات
16	7	10	3	18	عدد النيوترونات
$+2.56 \cdot 10^{-18}$	$+1.12 \cdot 10^{-18}$	$+1.44 \cdot 10^{-18}$	$+4.8 \cdot 10^{-19}$	$+2.72 \cdot 10^{-18}$	شحنة النواة بالكولوم (C)
كهروسلبي	كهروسلبي	كهروسلبي	كهروجابي	كهروسلبي	كهروجابي أم كهروسلبي
////////	////////	الهالوجينات	القلائيات	الهالوجينات	العائلة
3	2	2	2	3	الموقع في الجدول
6	5	7	1	7	الدوري
$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(8)}\text{M}^{(8)}$	$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(8)}$	$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(8)}$	$\text{K}^{(2)}$	$\text{K}^{(2)}\text{L}^{(8)}\text{M}^{(8)}$	التوزيع الإلكتروني للشاردة المتوقعة
X^{2-}	X^{3+}	X^{-}	X^{+}	X^{-}	رمز الشاردة المتوقعة
$-3.2 \cdot 10^{-19}$	$+4.8 \cdot 10^{-19}$	$-1.6 \cdot 10^{-19}$	$+1.6 \cdot 10^{-19}$	$-1.6 \cdot 10^{-19}$	شحنة الشاردة المتوقعة بالكولوم (C)

التمرين (2) :

أجرينا الكشف عن بعض الأنواع الكيميائية المتواجدة في ثلاثة محاليل A ، B ، C فتحصلنا على النتائج التالية :

المحلول C	المحلول B	المحلول A	
4	9	7	قياس الـ pH
لا شيء	لا شيء	أزرق بنفسجي	تأثير اليود
لا شيء	راسب أبيض	لا شيء	تأثير كلور الباريوم
راسب أخضر	لا شيء	راسب أزرق	تأثير الصود
راسب أبيض	لا شيء	راسب أبيض	تأثير نترات الفضة
راسب أحمر أجوري	لا شيء	لا شيء	تأثير محلول فهلنج

أنقل على ورقة إجابتك الجدول التالي و ضع العلامة (X) في خانة النوع الكيميائي عندما يكون موجود في المحلول الموافق اعتمادا على الجدول السابق .

طبيعة المحلول			الأنواع الكيميائية المتواجدة في المحلول						المحلول
معتدل	أساسي	حمضي	الغلوكوز	النشاء	Fe ²⁺	Cu ²⁺	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	المكتشف عنه
									A
									B
									C

الأجوبة :

طبيعة المحلول			الأنواع الكيميائية المتواجدة في المحلول						المحلول المكتشف عنه
معتدل	أساسي	حمضي	الغلوكوز	النشاء	Fe ²⁺	Cu ²⁺	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	
X				X		X	X		A
	X							X	B
		X	X			X	X		C