الاسم: **الفصل الرابع : المركبات الايونية و الفلزات**

س١ / اجب عن جميع الأسئلة التالية باختيار الإجابة الصحيحة:

١-	الانيون ذرة عنصر أ) اكتسب إلكترونات بروتونات ب) فقدت بروتونات ج) فقدت إلكترونات د) اكتسبت
٢-	تتكون الروابط أ) لتصل الذرات لأقل طاقه سبق ب) لتنطبق القاعدة الثمانية ج) لتستقر د) جميع م
٣-	شحنة ايون عناصر المجموعة 16 هو ..... أ) - 6 ب) - 4 ج) - 2 د) صفر
٤-	مجموع الشحنات للمركب Na_2SO_4 أ) صفر ب) -2 ج) +2 د) +2 و - 4
٥-	الالكتروليت هو أ) موصل للبروتونات موصل للتيار الكهربائي ب) موصل للنيترونات ج) موصل للفوتونات د)
٦-	الرابطة الفلزية هي تجاذب بين الايونات الموجبة للفلز مع ..... أ) البروتونات الحرة النواة السالبة ب) النيترونات الحرة ج) الالكترونات الحرة د
٧-	السبيكة خليط من عناصر لها خواص ..... أ) لا فلزية ب) شبه فلزية ج) لا فلزية وشبه فلزية د) فلزي
٨-	عنصر يكون كاتيون هو أ) K ب) Cl ج) N د) F
٩-	يتحد A من المجموعة 15 مع B من المجموعة 2 لينتج المركب أ) B_2A_3 ب) B_3A_2 ج) A_3B_2 د) A_2B_3
١٠-	ماذا نطلق على المركبات التي تحتوي روابط الايونية؟ أ) المركبات الفلزية المركبات الهيدروجينية ب) المركبات الايونية ج) المركبات التساهمية د)
١١-	الذرة التي يكون مجموع الإلكترونات تكافؤها 7 الالكترونات تكون الرابطة: أ) اكتساب الالكترون بروتونات ب) فقد الالكترون ج) ذرة متعادلة د) اكتساب
١٢-	الكاتيون هو أ) الذرة المتعادلة التكافؤ ب) الايون السالب ج) الايون الموجب د) الكترونا
١٣-	اي المركبات الاتية به رابطة ايونية أ) HF ب) HBr ج) Cl_2 د) NaCl
١٤-	كلوريد الكالسيوم أ) Ca_2Cl ب) $CaCl_2$ ج) Ca_2Cl_2 د) NaCl
١٥-	قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية أ) الرابطة الايونية الرابطة الهيدروجينية ب) الرابطة التساهمية ج) الرابطة الفلزية د)

الاسم: **الفصل الرابع : المركبات الايونية و الفلزات**

س٢/ أكمل الفراغات في الجدول التالي:

الصيغة الكيميائية	$CaCl_2$		KOH	
اسم المركب العلمي		الكلوريد الصوديوم		البروميد الالومنيوم

س٣ / ماذا يسمى الأيون الموجب والأيون السالب؟

.....

.....

.....

س٤/ ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية :

١- من خواص المركبات الايونية ان درجة انصهارها وغليانها مرتفعة.
( )

٢- يضاف المقطع (**يد**) إلى نهاية اسم العنصر في حالة الكاتيون.
( )

٣- تتكون الأيونات من خلال فقدان إلكترونات التكافؤ أو اكتسابها.
( )

٤- الرابطة الكيميائية قوة تربط بين ذرتين وأكثر.
( )

٥- عند كتابة **الصيغة** الكيميائية لأي مركب أيوني يكتب رمز الأيون السالب أولاً.
( )

٦- عدد التأكسد لأي عنصر في المركب الأيوني يساوي عدد الإلكترونات التي تفقدها أو تكسبها الذرة لتكوين الأيون.
( )

٧- تتكون السبائك الفلزية عند دمج فلز في عنصر آخر أو أكثر.
( )

س٥ / اختر المفردة المناسبة وضعها في المكان المناسب:

(الإلكتروليت)، (طاقة الشبكة البلورية)، (المركبات الأيونية)، (الرابطة الأيونية)، (عدد التأكسد)

1. (.....) هي الطاقة التي تلزم لفصل أيونات 1مول من المركب الأيوني.
2. يسمى المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي باسم (.....)
3. تسمى المركبات التي تحتوي على روابط أيونية (.....)
4. وتسمى القوة الكهروستاتيكية التي تجذب الايونات ذات الشحنات المختلفة في المركبات الأيونية (.....)
5. تُعرّف شحنة الأيون الأحادي الذرة بـ(.....).

س٦ / عدد خواص الفلزات؟

.....

.....

.....