

تم تحميل ورفع المادة على منصة

المعلم التعليمي



للعودة الى الموقع اكتب في بحث جوجل



المعلم التعليمي



ALMUALM.COM

ورقة عمل – كيمياء – الصف الأول

الاسم : _____ الفصل: _____

(١) ضع دائرة حول حرف الإجابة الصحيحة :

- ١- عدد الإلكترونات التي تفقدها أو تكتسبها أو تساهم بها ذرة العنصر للوصول للثبات الإلكتروني :
 أ/ الكترونات المدار الأخير
 ب/ الكترونات المدار الأول
 ج/ الكترونات التكافؤ
 د/ العدد الذري
- ٢- عبارة عن ذرة متعادلة اكتسبت إلكترون أو أكثر:
 أ/ ذرة الهيدروجين
 ب/ الأيون الموجب
 ج/ الأيون السالب
 ج/ المجموعه الأيونية
- ٣- مجموعة من ذرات العناصر ذات وجود جماعي وتحمل شحنة سالبة أو موجبة وتدخل التفاعلات الكيميائية كوحدة واحدة :
 أ/ عناصر المجموعة الأولى
 ب/ العناصر النبيلة
 ج/ الأيونات متعددة الذرات
 د/ الجزيئات الثنائية
- ٤- المركب الكيميائي الذي يتمثل بيكربونات الصوديوم هو:
 أ/ $BaSO_4$
 ب/ $AgNO_3$
 ج/ $NaHCO_3$
 د/ Al_2O_3
- ٥- يتحد الكبريت مع البوتاسيوم ويعطي المركب :
 أ/ كبريتات البوتاسيوم
 ب/ كبريتيت البوتاسيوم
 ج/ كربونات الكالسيوم
 د/ كبريتيد البوتاسيوم
- ٦- العنصر (A) له التوزيع الإلكتروني 2:8:18:8 يمثل هذا التوزيع :
 أ/ غاز نبيل من المجموعة الثامنة
 ب/ عنصر خامل من المجموعة الثانية
 ج/ غاز من مجموعة الهالوجينات
 د/ عنصر من الجزيئات الثنائية
- ٧- أحد الأيونات التالية يمثل مجموعة الكربونات :
 أ/ SO_4^{2-}
 ب/ NO_2^-
 ج/ NO_3^-
 د/ CO_3^{2-}
- ٨- أحد المركبات التالية هو كبريتات الباريوم . ما هو؟
 أ/ Al_2O_3
 ب/ $NaHCO_3$
 ج/ $BaSO_4$
 د/ $AgNO_3$
- ٩- - رمز عنصر الحديد هو :
 أ/ Fr
 ب/ Fe
 ج/ F
 د/ Fi

(٢) أكمل :

- ١- العنصر(س) له الرقم (الذري) ١٩ التوزيع الإلكتروني له عدد الإلكترونات
 عدد البروتونات = يفقد هذا العنصر الكترونات المدار الأخير ويتحول إلى أيون
 له تركيب الكتروني مماثل لغاز خامل.
- ٢- العنصر(ص) له الرقم الذري (٣٤) التوزيع الإلكتروني له ليصل هذا العنصر لتركيب الكتروني مستقر مماثل للغاز الخامل يحتاج لاكتساب ويتحول إلى

(٣) ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و علامة (x) أمام العبارة الخطأ :

- ١- في الأيون السالب عدد الإلكترونات أقل من عدد البروتونات. ()
- ٤- كل الغازات الخاملة مدارها يحتوي على ثمانية الكترونات. ()

(٤) أكتب المصطلح العلمي الذي يناسب العبارات التالية :

(
(
(
(
(
(
(

- أ- التجاذب بين الشحنات الكهربائية المختلفة.
ب- أيونات موجبة وإيونات سالبة متداخلة ومتراصة بأشكال هندسية.
ج- رابطة تنشأ من الجزيئات القطبية.
د- رابطة تنشأ بين لافلزتين مختلفين أحدهما مانح والآخر مستقبل.
هـ- مقدرة الذرة في مركباتها الإسهامية علي جذب الكترولونات الرابطة نحوها.
و- قوة تعمل علي ترابط الذرات لتكوين الجزيئات وترابط الجزيئات لتكوين المركب.

(٥) أكتب الصيغ الكيميائية لكل من :

- (١) ثنائي كرومات البوتاسيوم:.....
(٢) ثاني أكسيد المغنيز:.....
(٣) كربونات الأمونيوم:.....
(٤) كلوريد النحاسيك:.....
(٥) كبريتات الحديدوز:.....
(٦) فوق كلورات الباريوم :.....
(٧) بيرمنجنات الكالسيوم:.....
(٨) هيدريد الماغنيزيوم:.....
(٩) فوسفات البوتاسيوم ثنائية الهيدروجين:.....
(١٠) بيكربونات الصوديوم:.....

(٦) أكتب الاسم الكيميائي لكل من :

- 1) $AgNO_3$ 2) $Pb(CH_3-COO)_2$
3) $CaCO_3$ 4) $NaAlO_2$
5) NH_4OCN 6) $Zn(NO_2)_2$

(٧) إذا كان العدد الذري للكربون $C = 6$ والعدد الذري للهيدروجين $H = 1$. ارسم بطريقة الخطوط الميثان CH_4

.....
.....
.....

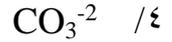
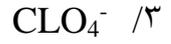
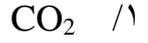
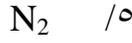
(٨) النيتروجين رقمه الذري (٧) والهيدروجين رقمه الذري (١) وضح كيف تتكون الرابطة في جزئي الامونيا "النشادر" NH_3

.....
.....
.....

(٩) كيف تتكون الرابطة الايونية بين كل عنصرين في ازواج هذه العناصر ثم بين المعادلات الايونية:
أ / الاوكسجين O_8 ، البوتاسيوم K_{19}

.....
.....
.....

(١٠) ارسم جزيئات المركبات مستخدماً طريقة الخطوط لتوضيح تركيب تلك الذرات والجزيئات



(١١) من المعطيات التالية هات الرمز أو الصيغة لـ :



١/ عنصر فقد اكترون

٢/ عنصر من الهالوجينات

٣ / ايون سالب متعدد الذرات

٤ / غاز نبيل

٥ / عنصر من المجموعة الثانية

(١٢) اي المواد التالية:



يحتوى على

أ/ رابطة أيونية.....

ب/ رابطة اسهامية ثلاثية.....

ج/ رابطة اسهامية ثنائية.....

د/ رابطة اسهامية هيدروجينية.....

هـ/ رابطة تساندية.....

و/ يحتوي على زوج الكتروني حُر.....

(١٣) اكتب المصطلح الذي يستخدم بديلاً لكل من العبارات التالية:

- i- قوة التجاذب الكهربائي بين أيونين أحدهما موجب والآخر سالب الشحنة. ()
ii- قوة التجاذب الكهربائي بين ذرتين تشتركان في زوج أو أكثر من الإلكترونات التكافؤ. ()
iii- الوحدات الناتجة بالرابطة التساهمية. ()
iv- الجزئي المكون من طرفين أحدهما موجب جزئياً والآخر سالب جزئياً. ()

(١٤) في شكل جدول قارن بين المركبات الأيونية والتساهمية من حيث:

الذوبان في الماء - توصيل الكهرباء - درجات الانصهار والغليان

الخاصية	الرابطة الأيونية	الرابطة التساهمية
الذوبان في الماء
توصيل الكهرباء
درجات الانصهار والغليان