مجلس أبوظبي للتعليـــــــم
مكتب الغَربيّـــــــة التعليمي
مدرسة الفلاح للتعليم الثانوي بنين
اسم الطالب / .....

التاريخ : / 09 / 2014
الصف : الحادي عشر العلمي
المادة : الكيميـــــــاء
الشعبة : .....

امتحان تحريري (1) في الفصل الدراسي الأول للعام 2014 / 2015 م

(أولاً) ضع دائرة حول الاختيار المناسب لكل عبارة من العبارات التالية :

1 – عدد تأكسد الهيدروجين يساوي –1 في مركب :

أ – CaH_2 ب – H_2O

ج – H_2O_2 د – NH_3

2 – أيون الكبريتات متعدد الذرات يتفق مع أيون الكربونات متعدد الذرات في :

أ – نوع الذرات ب – عدد ذرات الأكسجين

ج – عدد الذرات د – عدد التأكسد

3 – صيغة مركب نيتريت الكالسيوم هي :

أ – $Ca\ (NO_3)_2$ ب – $Ca\ (NO_2)_2$

ج – $Ca_2\ (NO_3)$ د – $Ca_3\ (NO_3)_2$

4 – صيغة ثاني فلوريد الأكسجين :

أ – $O\ F_2$ ب – FO_2 ج – $Fe\ O$ د – F_2O

5 – عدد تأكسد الكبريت في H_2SO_4

أ _ -2 ب _ +2 ج _ +4 د _ +6

6 – عدد تأكسد النيتروجين في أيون النيترات NO_3^- يساوي :

أ – +2 ب – +4 ج – +5 د – +6

7 – المركب $KClO_2$ يسمى :

أ – هيبوكلوريت البوتاسيوم ب – بيركلوريك البوتاسيوم

ج – كلوريت البوتاسيوم د – كلورات البوتاسيوم

8– صيغة حمض الفوسفوريك هي

* HPO_4 * $H(PO_4)_2$ * H_2PO_4 * H_3PO_4

(ثانياً) – أكتب صيغة المركب الثنائي المتكون بين كل من ؟

9 – سيزيوم وكبريت ..... 10 – خارصين وكلور .....

11 – Fe^{3+} و O^{2-} ..... 12 – Cu^{2+} و Br^- .....

(ثالثا) ضع دائرة حول الصيغة غير المنسجمة فيما يلي مع تفسير اختيارك :

(13) HF , HI , HBr , NaBr

التفسير : .....

(14) OH^- , Br^- , Ca^{2+} , Co^{2+}

التفسير : .....

(رابعاً) – أحسب عدد تأكسد كل من :

15 – الرصاص في PbO_2

.....

16 – الكبريت في H_2SO_3

.....

17 – الفوسفور في H_3PO_4

.....

(خامساً) – سم المركبات التالية كما في الجدول التالي:

صيغة المركب	التسمية في نظام البادئة
N_2O_5	.....
PCl_3	.....
S_2Cl_2	.....

صيغة المركب	التسمية في نظام ستوك
$Fe(ClO)_2$	.....
$Cu(NO_3)_2$	.....
PbO_2	.....

(سادساً) – رتب الصيغ التالية تصاعدياً حسب عدد تأكسد الكلور فيها :

$HClO_3$ ، ClO_4^- ، $HClO$ ، HCl ، Cl_2

..... ثم ..... ثم ..... ثم ..... ثم ....

(سابعاً) – أكتب صيغ الأحماض التالية :

1 – حمض الهيبويودوز ..... 2 – حمض الهيدروكبريتيك .....

انتهت الأسئلة مع أطيب التمنيات بالتوفيق والنجاح

مجلس أبوظبي للتعليـــــــم
مكتب الغَربيّـــــــة التعليمي
مدرسة الفلاح للتعليم الثانوي بنين
اسم الطالب / .....

التاريخ : / 9 / 2014
الصف : الحادي عشر العلمي
المادة : الكيميـــــــاء
الشعبة : .....

امتحان تحريري (1) في الفصل الدراسي الأول للعام 2014 / 2015 م

(أولاً) ضع دائرة حول الاختيار المناسب لكل عبارة من العبارات التالية :

1 – عدد تأكسد الأكسجين يساوي –2 في مركب :

أ – OF_2 ب – H_2O

ج – H_2O_2 د – KO_2

2 – أيون النيترات متعدد الذرات يتفق مع أيون الكبريتيت متعدد الذرات في :

أ – نوع الذرات ب – الصيغة الكيميائية

ج – عدد الذرات د – عدد التأكسد

3 – صيغة مركب نيترات الكالسيوم هي :

أ – $Ca\ (NO_3)_2$ ب – $Ca\ (NO_2)_2$

ج – $Ca_2\ (NO_3)$ د – $Ca_3\ (NO_3)_2$

4 – صيغة فوق أكسيد الهيدروجين :

أ – H_2O_2 ب – H_2O ج – H_2O_3 د – HO_2

5 – عدد تأكسد الكبريت في H_2SO_3

أ _ -2 ب _ +2 ج _ +4 د _ +6

6 – عدد تأكسد الكلور في أيون الكلورات ClO_3^- يساوي :

أ – +2 ب – +4 ج – +5 د – +6

7 – يسمي المركب $Ni(ClO_3)_2$.

*كلورات النيكل *كلوريد النيكل *كلوريت النيكل *فوق أكسيد النيكل

8– صيغة حمض الفوسفوروز هي

* HPO_4 * $H(PO_4)_2$ * H_3PO_3 * H_3PO_4

(ثانياً) – أكتب صيغة المركب الثنائي المتكون بين كل من ؟

9 – ألومنيوم وكلور..... 10 – كبريت وصوديوم .....

11 – Fe^{2+} و O^{2-} ..... 12 – Sn^{4+} ، S^{2-} .....

(ثالثا) استخرج الصيغة غير المنسجمة فيما يلي مع تفسير اختيارك :

(13) NaH , HBr , HI , HF

التفسير : .....

(14) Co^{2+} , SO_4^{2-} , CO_3^{2-} , OH^-

التفسير : .....

(رابعاً) – أحسب عدد تأكسد كل من :

15 – الكربون في CH_3COONa

.....

16 – المنجنيز في $NaMnO_4$

.....

17 – الفوسفور في PO_4^{3-}

.....

(خامساً) – أكمل الفراغات في الجدول التالي:

صيغة المركب	التسمية في نظام ستوك	التسمية في نظام البادئة
.....	.....	ثالث أكسيد الكبريت
P_4O_{10}	.....	.....
.....	أكسيد النيتروجين (III)	.....

(سادساً) – رتب الصيغ التالية تصاعدياً حسب عدد تأكسد النيتروجين فيها :

HNO_3 ، NO_2^- ، NO ، NH_3 ، N_2

..... ثم ..... ثم ..... ثم ..... ثم ....

(سابعاً) – أكتب صيغ الأحماض التالية :

1 – حمض البيربروميك ..... 2 – حمض الهيدرويوديك .....

انتهت الأسئلة مع أطيب التمنيات بالتوفيق والنجاح