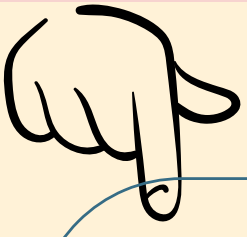
تم رفع الملف
عبر

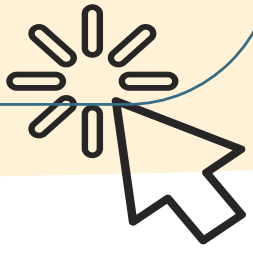
موقع الكتاب 24

للعودة الى الموقع اكتب في بحث جوجل

موقع الكتاب 24



alktab24.online



أسئلة تجريبية للصف الأول ثانوي

في مادة الكيمياء الفصل الدراسي الثاني

الصواب والخطأ:

1) يمكن أن تحمل العناصر أحادية التكافؤ الشحن X^+ أو X^- مثل أيونات الصوديوم و النترات ( )

2) تكافؤ النحاس في مركب Cu_2O هو Cu^{+2} نحاس II ( )

3) عدد ذرات الاكسجين في مركب $Al_2(SO_4)_3$ تساوي أربعة ( )

4) الكتلة الجزيئية النسبية (Mr) هي متوسط كتلة جزئ المركب مقارنة $\frac{1}{16}$ من كتلة ذرة الكربون ( )

5) صيغة هيدروكسد الرصاص هي $PbOH_2$ ( )

6) نسبة الكربون في مركب CCl_4 تساوي 7.79% علماً بان (Ar للـ C=12 ، Cl=35.5) ( )

7) نسبة الماء في بلورة مائية من $CuSO_4.5H_2O$ بين 20% و 40% ( )

8) تكون المعادلات الايونية أبسط من المعادلات الكيميائية الكاملة لأنها تبين الايونات المشتركة في طرفي المعادلات ( )

9) عند كتابة المعادلات الكيميائية تكتب المتفاعلات في الجانب الأيمن بينما النواتج في الجانب الايسر ( )

10) كتلة واحد مول من الذرات هي كتلة الذرية النسبية بالجرامات ( )

11) عند قياس حجوم الغازات لا تؤثر درجة الحرارة والضغط علي حجم الغاز ( )

12) قانون بويل اذا زادت درجة الحرارة يزيد الحجم (للغازات) ( )

13) كلما زاد الضغط قل حجم الغاز قانون شارل ( )

14) كل واحد مول من أي غاز يعادل 36.6 لتر عندا 100°س ( )

15) واحد مول من غاز H_2 يشغل نفس الحجم لواحد مول من غاز CO_2 تحت نفس الظروف من الضغط ودرجة الحرارة ( )

16) نسبة الحصيلة لنقاء مادة (ما) تساوي $\frac{\text{القيمة النظرية}}{\text{القيمة العملية}} \times 100$ ( )

17) يدل تركيز المحلول علي كمية المادة المذابة في لتر واحد من من المذيب(المحلول) كمية المادة تكون بالجرامات أو المولات ( )

موقع المعلم التعليمي

الاختيار من متعدد :-

1) أي العناصر الاتية لها تكافؤ متعدد ثنائي و ثلاثي

أ- Cu ب- Fe ج- Al د- Pb

2) يطلق علي المجموعة الذرية $SO3^{-2}$ اسم

أ- كبريتيت ب- كبريتات ج- كبريتيد د- كل ما سبق صحيح

3) الكتلة الجزيئية (Mr) لمركب $Al(NO3)3$ تساوي :

أ- 267 ب- 213 ج- 185 د- 222

4) نسبة الكالسيوم في مركب $CaCO3$ هي :

أ- %20 ب- %30 ج- %40 د- %50

5) نسبة الماء في بلورة مائية من $MgSO4.7H2O$ هي :

أ- %51.2 ب- 4%7.3 ج- %33.5 د- %48.2

6) كيميائياً 50% من العظام تقريباً فوسفات كالسيوم $Ca3(PO4)2$ فما هو مقدار الكالسيوم اذا علمت أن وزن عظام الشخص البالغ 12كجم :

أ- 4.65كجم ب- 6كجم ج- 0.77 كجم د- 2.32كجم

7) أحسب عدد مرات التضاعف لمركب صيغته الجزيئية $P4O10$ و صيغته التجريبية الأولية له مكونه من P %43,66 ونسبة الO هي %56.34 :

أ- 1 ب- 2 ج- 3 ب- 4

8) أستنتج الصيغة الجزيئية لمركب يتكون من 2.91 جرام Na و 4.05جرام S و 3.04 جرام O :

أ- $Na2SO4$ ب- $Na2SO3$ ج- $Na2S2O3$ د- $Na2SO3$

9) أوزن المعادلة الاتية $N2 + X\ H2 \longrightarrow yNH3$ ما قيم كلاً من X و y حتي تصبح المعادلة موزونه

أ- y=2 ، X=2 ب- y=2 ، X=3 ج- y=3 ، X=2 د- y=3 ، X=3

10) الكتلة الجزيئية الجرامية لواحد مول من غاز $CO2$ تعادل نفس الكتلة لمول واحد من مركب

أ- $CH4$ ب- $C2H6$ ج- $C3H8$ د- $NO2$

موقع المعلم التعليمي

11) عدد افو جادرو لمركب MgO يزن 20 جرام :

أ- 6.02×10^{23} ب- 1.04×10^{24}

ج- 6.02×10^{22} د- 3.01×10^{23}

12) عدد المولات لملح كلوريد الصوديوم NaCl يزن 585 جرام

أ- 2 مول ب- 5 مول ج- 8 مول د- 10 مول

13) كم عدد الجرامات التي توجد في 5مول ماء H_2O

أ- 90 جرام ب- 180 جرام ج- 200 جرام د- 120 جرام

14) عدد المولات لغاز N2 حجمه 2.4 لتر عند درجة حرارة وضغط الغرفة

أ- 1مول ب- 10 مول ج- 5 مول د- 0.1 مول

15) ما حجم غاز SO_2 كتلته 12.8 جرام عند درجة الحرارة والضغط القياسيان

أ- 20.4 لتر ب- 4.48 لتر ج- 4.8 لتر د- 7.32 لتر

16) ماهي كتلة بخار الماء الناتجة من احتراق 0.4 جم هيدروجين في وفرة من الهواء حسب المعادلة

$$2H_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2H_2O_{(g)}$$

أ- 36جم ب- 0.9جم ج- 6.3جم د- 3.6جم

17) نسبة الحصيلة اذا تم تسخين 100 جرام من الحجر الجيري ($CaCO_3$) ونتج منها 47.6 جم CaO

حسب المعادلة التحلل $CaCO_{3(S)} \longrightarrow CaO_{(S)} + CO_{2(g)}$

أ- 85% ب- 75% ج- 80% د- 70%

18) كم عدد الجرامات المذابة في 100 سم3 من محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) تركيزه 5 مول ديسيمتر-3

أ- 5 جم ب- 10 جم ج- 15 جم د- 20 جم

19) كم عدد المولات التي توجد في محلول حجمه 250 سم3 وتركيزه المولاري 3 مول ديسيمتر-3

أ- 1مول ب- 0.1مول ج- 0.75مول د- 0.5مول

موقع المعلم التعليمي

20) أوجد حجم غاز الاكسجين المستهلك من المعادلة الآتية اذا علمت أن حجم غاز CH_4 200 سم3 عند نفس الظروف من الحرارة والضغط

$$CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$$

أ- 200 سم3 ب- 100 سم3 ج- 300 سم3 د- 400 سم3

21) ما التركيز بالمول ديسيمتر-3 لمحلول هيدروكسيد الصوديوم اذا تعادل 50 سم3 منه مع 25 سم3 من حمض كبريتيك تركيزه 2 مول ديسيمتر-3

حسب المعادلة : $H_2SO_{4(aq)} + 2NaOH_{(aq)} \longrightarrow Na_2SO_{4(aq)} + 2H_2O_{(l)}$

أ- 1 مول ديسيمتر-3 ب- 2 مول ديسيمتر-3

ج- 3 مول ديسيمتر-3 د- 4 مول ديسيمتر-3

الأسئلة المقالية :-

أكتب الصيغ الكيميائية للمركبات الآتية :

1- هيدروكسيد الحديدIII ..... 2- فوسفات الصوديوم .....

3- كبريتات النحاسI ..... 4- بيكربونات الماغنسيوم .....

5- أكسيد الألومنيوم ..... 6- حمض الكربونيك .....

7- نترات الامونيوم ..... 8- كربونات الرصاص .....

9- كلوريد الباريوم ..... 10- بروميد الفضة .....

11- سيانيد الخارصين..... 12- أمونيا .....

أكتب الاسم الصحيح للصيغ الكيميائية التالية :

1- $Ca(OH)_2$ ..... 2- KNO_3 .....

3- SO_3 ..... 4- NH_4OH .....

5- H_2O ..... 6- ZnS .....

7- BaI_2 ..... 8- $K_2Cr_2O_7$ .....

9- HgO ..... 10- $AlPO_4$ .....

موقع المعلم التعليمي

أوزن المعادلات التالية :

1) $MgCO_{3(S)} + HCl_{(aq)} \longrightarrow MgCl_{2(aq)} + H_2O_{(l)} + CO_{2(g)}$

2) $(NH_4)_2SO_{4(S)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow Na_2SO_{4(aq)} + H_2O_{(l)} + NH_{3(g)}$

3) $Al(OH)_{3(S)} + HNO_{3(aq)} \longrightarrow Al(NO_3)_{3\,(aq)} + H_2O_{(l)}$

4) $C_3H_{8(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow H_2O_{(g)} + CO_{2(g)}$

5) $Fe_2O_{3(S)} + CO_{(g)} \longrightarrow Fe_{(l)} + C0_{2(g)}$

6) $ZnS_{(S)} + O_{2\,(g)} \longrightarrow ZnO_{\,(S)} + SO_{2(g)}$

نهاية الأسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

معلم المادة أ: محمد ساطي

موقع المعلم التعليمي