تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية

موقع
المناهج المصرية

www.alManahj.com/eg

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/eg

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الأول الثانوي اضغط هنا

https://almanahj.com/eg/10

* للحصول على جميع أوراق الصف الأول الثانوي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/eg/10chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الأول الثانوي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://almanahj.com/eg/10chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الأول الثانوي اضغط هنا

https://almanahj.com/eg/grade10

أختر الاجابة الصحيحة :

١.	**كم عدد الذرات في مول واحد من CH_3OH ؟**
(ا)	**6 ذرات**
(ب)	**6.0×10^{23} ذرة**
(جـ)	**12.0×10^{23} ذرة**
(د)	**3.6×10^{24} ذرة**

٢.	$NH_3 + O_2 \longrightarrow NO_2 + H_2O$ زن المعادلة السابقة ، ثم أوجد عدد مولات غاز الأكسجين O_2 الداخلة في التفاعل.
(ا)	**1 مول**
(ب)	**3 مول**
(جـ)	**4 مول**
(د)	**7 مول**

٣.	تسمي عملية تسخين بيريت الحديد (FeS_2) في الهواء "بالتحميص " ، وينتج عنها ثاني أكسيد الكبريت و أكسيد الحديد الثلاثي ، كما يلي: $FeS_2 + O_2 \longrightarrow SO_2 + Fe_2O_3$ زن معادلة التفاعل التي أمامك ، ثم اختر العدد الصحيح لمولات المتفاعلات والنواتج حسب المعادلة (لاحظ: ترتيب كل اختيار من اليسار إلى اليمين) .
(ا)	4, 2, 8, 7
(ب)	2, 4, 7, 8
(جـ)	2, 11, 7 ,8
(د)	4, 11,8, 2

٤.	يوصي الأطباء بتناول فيتامين C في أيام البرد ، كم عدد المولات من فيتامين C ($C_6H_8O_6$) التي توجد في عينة كتلتها 528 جرام ؟ علمًا بأن : (C =12 , H = 1 , O = 16)
(ا)	**2 مول**
(ب)	**3 مول**
(جـ)	**4 مول**
(د)	**5 مول**

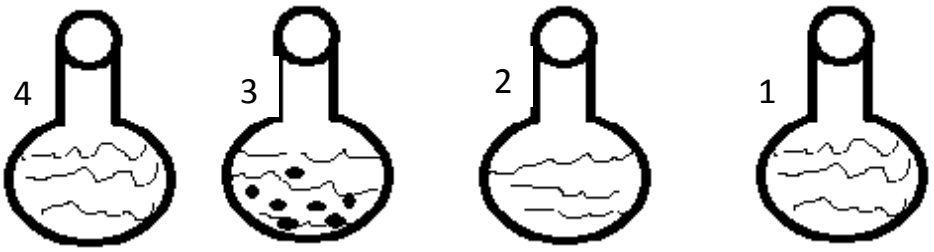
٥.	أي مما يلي يحول لون محلول عباد الشمس من الأحمر إلي الأزرق ؟
(ا)	الخل
(ب)	محلول صودا الخبيز
(جـ)	عصير البرتقال
(د)	مشروب غازي

٦.	عنصر الكالسيوم من أهم المعادن التي يحتاجها الجسم عامة والأسنان خاصة، لأنه يعطي القوام والشكل الخارجي للأسنان، حتى تتحمل الضغط الملقى عليها . وتعد الأحماض هي السبب الرئيسي لفقدان طبقة المينا الخارجية للأسنان، فالتعرض المتكرر للأحماض يسبب التآكل المستمر للمينا مع مرور الوقت حتى تفقد الأسنان طبقة الحماية تمامًا وتصبح معرضة للتلف . لذلك مادة فوسفات أحادي الكالسيوم $Ca(H_2PO_4)_2$ الموجودة في مينا الأسنان تعتبر ....
(ا)	قاعدية
(ب)	مترددة
(جـ)	حامضية
(د)	متعادلة

٧.	**أي حمض مما يلي لا يكون ملح حامضي ؟**
(ا)	حمض الفوسفوريك
(ب)	حمض الكربونيك
(جـ)	حمض الهيدروكلوريك
(د)	حمض الكبريتيك

٨. أمامك أربعة دوارق مخروطية يحتوي كل منها علي 500 ملي من الماء وكمية من السكر كما هو مبين بالجدول التالي:

دورق 1	دورق 2	دورق 3	دورق 4
150g	250g	450 g	0.5 g



أي منها يمثل محلول مشبع ؟

(ا)	دورق 1
(ب)	دورق 2
(جـ)	دورق 3
(د)	دورق 4

٩.	– احسب كتلة الهيدروجين المتكونة عندما يتفاعل 25 g من الألومنيوم مع كمية وافرة من حمض الهيدروكلوريك . $2Al + 6HCl \longrightarrow Al_2Cl_6 + 3H_2$ (Al=27,H=1,Cl=35.5)
(ا)	0.41 g
(ب)	1.2 g
(جـ)	1.8 g
(د)	2.8 g

١٠.	– في التفاعل الآتي: $2KMnO_4 + 5Hg_2Cl_2 + 16HCl \longrightarrow 10HgCl_2 + 2MnCl_2 + 2KCl + 8H_2O$ إذا استخدم 5.0 g من كل متفاعل فإن المادة المحددة للتفاعل هي :
(ا)	$KMnO_4$
(ب)	HCl
(جـ)	H_2O
(د)	Hg_2Cl_2

١١.	في المعادلة الأتية : $HF + H_2O \longrightarrow H_3O^+ + F^-$
(ا)	(H_2O) قاعدة و (HF) حمض مرافق
(ب)	(H_2O) حمض و (HF) قاعدة مرافقة
(جـ)	(HF) حمض و (F^-) قاعدة مرافقة
(د)	(HF) قاعدة و (H_3O^+) حمض مرافق

١٢.	مركب أيوني يحتوي علي 29.08% صوديوم و 40.56% كبريت و 30.36% من الأكسجين . ما هي الصيغة الكيميائية لأنيون الكبريت في المركب ؟
(ا)	$S_2O_3^{2-}$
(ب)	$S_2O_4^{2-}$
(جـ)	$S_2O_5^{2-}$
(د)	$S_2O_6^{2-}$

١٣.	لديك فيما يلي (٥) تفاعلات تعادل بين حمض وقاعدة في محاليل مائية مخففة: (1) $CH_3COOH + NaOH \longrightarrow$ (2) $HNO_3 + Mg(OH)_2 \longrightarrow$ (3) $H_3PO_4 + Ba(OH)_2 \longrightarrow$ (4) $HCl + KOH \longrightarrow$ (5) $H_2CO_3 + Li\,OH \longrightarrow$ أي من هذه التفاعلات السابقة تعتبر المعادلة الأيونية لها : $H^+ + OH^- \longrightarrow H_2O$?
(ا)	التفاعل رقم (١) فقط
(ب)	التفاعلات (١) ، (٤) ، (٥)
(جـ)	التفاعلات (٢) ، (٣)
(د)	التفاعل (٤) فقط

١٤.	أي من التفاعلات الأتية تمثل المعادلة الأيونية المعبرة عن التفاعل بين حمض النيتريك وهيدروكسيد الألومنيوم ؟
(ا)	$3H^+ + Al(OH)_{3(s)} \longrightarrow Al^{3+} + 3H_2O$
(ب)	$3HNO_3 + Al(OH)_{3(s)} \longrightarrow Al(NO_3)_3 + 3H_2O$
(جـ)	$HNO_3 + OH^- \longrightarrow NO_3^- + H_2O$
(د)	$H^+ + OH^- \longrightarrow H_2O$