

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/14chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade14>

* لتحميل جميع ملفات المدرس إبراهيم الشهاوي اضغط هنا

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الثاني عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام



وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقة التعليمية

مدرسة

اختبار قصير اول الفترة الدراسية الثانية

للف الثاني عشر

العام الدراسي 2020/2019

النموذج الاول

المادة : كيمياء

عدد الصفحات : (1)

الزمن : (15) دقيقة

السؤال الأول :

(ب) املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا :

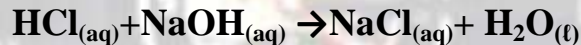
- (1) عند اضاقة محلول الامونيا الى هيدروكسيد النحاس $Cu(OH)_2$ في الماء فانه
- (2) يمكن الحصول على محلول منظم عند خلط محلول من اسيتات الصوديوم و

ب- علل لما يأتي تعليلا علميا سليما

عند اضافة حمض الهيدروكلوريك الي محلول مشبع متزن من كلوريد الفضة فانه يترسب

السؤال الثاني - حل المسألة التالية

احسب تركيز محلول هيدروكسيد البوتاسيوم KOH اذا تعادل 0.25 L منه مع 0.2 L من محلول حمض الهيدروكلوريك HCl تركيزه 0.3 M



ابراهيم الشهاوي

انتهت الأسئلة مع خالص أمنياتنا بالتوفيق والنجاح



وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقة..... التعليمية

مدرسة.....

اختبار قصير اول الفترة الدراسية الثانية

للف الثاني عشر

العام الدراسي 2020/2019

النموذج الثاني

المادة : كيمياء

عدد الصفحات : (1)

الزمن : (15) دقيقة

السؤال الأول :

(أ) املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً :

1 - عند الوصل الى نقطه التكافؤ في المعايرة فان عدد مولات كاتيونات هيدرونيوم الحمض..... عدد مولات انيونات هيدروكسيد القاعدة.

(ب) اختر الإجابة الصحيحة علمياً مما يلي :

1 - يعبر عن ثابت حاصل الإذابة K_{sp} لكبريتيد الفضة Ag_2S :-



ج- علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً

1 - لا يصلح الميثيل البرتقالي كدليل عند معايرته محلول حمض الاسيتك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم

السؤال الثاني : أ- حل المسألة التالية

توقع (مع التوضيح حسابياً) إذا كان هناك راسب لكاربونات الرصاص $PbCO_3$ عنده إضافة (0.25 L) من محلول نترات الرصاص $Pb(NO_3)_2$ تركيزه 0.01 M الى (0.25L) من محلول كربونات الصوديوم Na_2CO_3 تركيزه 0.002 M للحصول على محلول حجمه (0.5L) علماً بان ($K_{sp}(PbCO_3) = 3.3 \times 10^{-14}$)

انتهت الأسئلة مع خالص أمنياتنا بالتوفيق والنجاح



وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقة التعليم

مدرسة

اختبار قصير اول الفترة الدراسية الثانية

للف الثاني عشر

العام الدراسي 2020/2019

النموذج الثالث

المادة : كيمياء

عدد الصفحات : (1)

الزمن : (15) دقيقة

السؤال الأول :

(1) املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا :

- 1 - يمكن تعيين إحداثيات النقطة التي يتساوى عندها عدد مولات كاتيونات هيدرونيوم الحمض مع عدد مولات انيونات هيدروكسيد القاعدة على منحنى المعايرة بتطبيق طريقه
- 2 - اذا علمت ان قيمه ثابت حاصل الإذابة K_{sp} لكل من (AgCl , PbS) هي على الترتيب 3×10^{-10} , 1.8×10^{-10} (28) فان المركب الذي لمحلوله المشبع المتزن اكبر تركيز هو

ب- علل لما يأتي تعليلا علميا سليما

- 1 - تبقى قيمة الأس الهيدروجيني (pH) ثابتة تقريبا في المحلول المنظم المكون من نترتيد الصوديوم NaNO_2 و حمض النيتروز HNO_2 عند إضافة قليل من حمض قوي (وضح مستعينا بالمعادلات الكيميائية)

السؤال الثاني : أ- حل المسألة التالية

- 1 - عرّض اضافه (50 mL) من محلول كلوريد الكالسيوم CaCl_2 تركيزه 0.004 M الى (50 mL) من محلول نترات الرصاص $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ تركيزه 0.002 M للحصول على محلول حجمه (100 mL) هل يتكون راسب من كلوريد الرصاص PbCl_2 ام لا ؟ ولماذا ؟ ($K_{sp}(\text{PbCl}_2) = 1.7 \times 10^{-5}$)

انتهت الأسئلة مع خالص أمنياتنا بالتوفيق والنجاح



وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقة التعليم
مدرسة

اختبار قصير اول الفترة الدراسية الثانية
للف الثاني عشر
العام الدراسي 2020/2019
النموذج الرابع

المادة : كيمياء
عدد الصفحات : (1)
الزمن : (15) دقيقة

السؤال الأول :

(أ) اختر الإجابة الصحيحة علميا مما يلي :

- 1) اضافة محلول الامونيا الى هيدروكسيد النحاس II شحیح الذوبان في الماء يؤدي الى :-
 زياده ذوبان هيدروكسيد النحاس II
 تكوين الكتروليت ضعيف التاين H_2O
 ترسيب هيدروكسيد النحاس II
 تغير قيمه K_{sp} لهيدروكسيد النحاس II
- 2) عدد مولات هيدروكسيد الصوديوم اللازمة للتفاعل مع (0.02 mol) من حمض الفوسفوريك الى مرحله تكوين الملح Na_2HPO_4 يساوى :-
 0.01 mol
 0.02 mol
 0.04 mol
 0.02 mol

ب- علل لما يأتي تعليلا علميا سليما

1 - لا يصلح الميثيل البرتقالي كدليل عند معايره محلول حمض الاسيتك مع محلول هيدروكسيد الهوتاسيوم

السؤال الثاني :أ- حل المسألة التالية

تعاذل 47.1 mL من محلول حمض الكبريتيك الذي تركيزه 0.08 M تماما مع 25mL من محلول هيدروكسيد الصوديوم لمرحلة تكون كبريتات الصوديوم والمطلوب :
1 - اكتب المعادلة الكيميائية الموزونة التي تمثل التفاعل السابق

2 - احسب تركيز محلول هيدروكسيد الصوديوم

انتهت الأسئلة مع خالص أمنياتنا بالتوفيق والنجاح