تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج اختبار قصير أول (2) متبوع بالحل

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	ورقة تقويمية
2	مذكرة كيمياء12
3	امتحان قصير حادي عشر
4	نماذج اختبارا القدرات في مادة الكيمياء
5	معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء

وزارة التربية	اختبار قصير	الاسم /
منطقة التعليمية	الصف الثاني عشر	الصف/
ثانوية	المجال : كيمياء	Mr: Badawi

السؤال الاول: (أ) ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تُكمل كلا من الجمل التالية :

1- الصيغة الكيميائية لملح فوسفات الكالسيوم ثنائي الهيدروجين:

☐ CaH_2PO_4 ☐ $Ca(H_2PO_4)_2$ ☐ $Ca(HPO_4)_2$ ☐ $Ca_3(H_2PO_4)_2$

2- المحلول الذي له أكبر قيمة pH من بين محاليل المركبات التالية المتساوية التركيز هو :

☐ K_2CO_3 ☐ Na_2SO_4 ☐ K_2SO_4 ☐ $(NH_4)_2SO_4$

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ب) املأ الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها:

1- عند إذابة نيتريت الصوديوم في الماء يتفاعل أيون النيتريت مع الماء ، مما يجعل محلوله غنياً بأيونات.....

2- إمرار غاز الامونيا في محلول مشبع متزن من كلوريد الفضة يؤدي إلى .....

السؤال الثاني (أ) ماذا تتوقع أن يحدث مع ذكر السبب

لراسب من هيدروكسيد المنجنيز $Mn(OH)_2$ شحيح الذوبان في الماء بإضافة حمض الهيدروكلوريك الى محلوله المشبع

التوقع: .....

السبب :

.....

.....

.....

.....

.....

اذا كان تركيز أنيون الفلوريد في المحلول المشبع من فلوريد الاسترانشيوم SrF_2 عند درجة الحرارة 25°C يساوي $2\times10^{-3}M$ احسب Ksp للملح

.....

.....

.....

.....

.....

وزارة التربية	اختبار قصير	الإسم /
منطقة التعليمية	الصف الثاني عشر	الصف/
ثانوية	المجال : كيمياء	Mr: Badawi

السؤال الاول: (أ) ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تُكمل كلا من الجمل التالية :

1- الصيغة الكيميائية لملح فوسفات الكالسيوم ثنائي الهيدروجين:

CaH_2PO_4 ☐ $Ca(H_2PO_4)_2$ ☑ $Ca(HPO_4)_2$ ☐ $Ca_3(H_2PO_4)_2$ ☐

2- المحلول الذي له أكبر قيمة pH من بين محاليل المركبات التالية المتساوية التركيز هو :

K_2CO_3 ☑ Na_2SO_4 ☐ K_2SO_4 ☐ $(NH_4)_2SO_4$ ☐

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ب)املأ الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها:

1- عند إذابة نيتريت الصوديوم في الماء يتفاعل أيون النيتريت مع الماء ، مما يجعل محلوله غنياً بأيونات..الهيدروكسيد OH^-

2- إمرار غاز الامونيا في محلول مشبع متزن من كلوريد الفضة يؤدي إلى .ذوبانه – تقليل ترسيبه – Q أقل من K_{SP}

السؤال الثاني (أ) ماذا تتوقع أن يحدث مع ذكر السبب

لراسب من هيدروكسيد المنجنيز $Mn(OH)_2$ شحيح الذوبان في الماء بإضافة حمض الهيدروكلوريك الى محلوله المشبع

التوقع: يذوب الراسب

السبب : **يتحد أنيون الهيدروكسيد فى المحلول مع كاتيون الهيدرونيوم من الحمض المضاف مكوناً معه إلكتروليت ضعيف التأين (الماء) فتصبح قيمة الحاصل الأيوني لهيدروكسيد المنجنيز $[Mn^{2+}] \times [OH^-]^2$ أقل من قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) له فيذوب .**

$$Mn(OH)_{s(s)} \rightleftharpoons Mn^{2+}_{(aq)} + 2OH^-_{(aq)}$$

$$H_3O^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \rightleftharpoons 2H_2O_{(l)}$$

اذا كان تركيز أنيون الفلوريد في المحلول المشبع من فلوريد الاسترانشيوم SrF_2 عند درجة الحرارة 25°C يساوي $2\times10^{-3}M$ احسب Ksp للملح

$$SrF_{2(s)} \rightleftharpoons Sr^{2+}_{(aq)} + 2F^-_{(aq)}$$

$$K_{sp} = [Sr^{2+}] \times [F^-]^2 = 4\times x^3$$

$$[F^-] = 2x = 2\times10^{-3} \ \& \ x = 10^{-3}$$

$$K_{sp} = 4\times x^3 = 4\times(10^{-3})^3 = 4\times10^{-9}$$