

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج اختبار قصير أول (2) متبوع بالحل

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف الثاني عشر العلمي](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

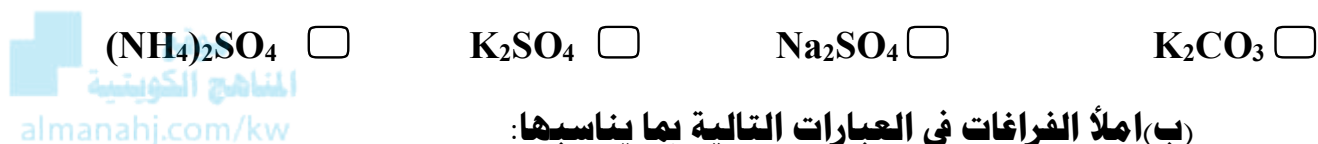
<a href="#">ورقة تقويمية</a>	1
<a href="#">مذكرة كيمياء 12</a>	2
<a href="#">امتحان قصير حادي عشر</a>	3
<a href="#">نماذج اختبارا القدرات في مادة الكيمياء</a>	4
<a href="#">معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء</a>	5

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

1- الصيغة الكيميائية لمُح فوسفات الكالسيوم ثنائي الهيدروجين:



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

**(ب) املاً 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  $\text{Mn}(\text{OH})_2$  شحيح الذوبان في الماء بإضافة حمض الهيدروكلوريك الى محلوله المشبع

التوقع: .....

السبب :

إذا كان تركيز أيون الفلوريد في المحلول المشبع من فلوريد الأسترانشيوم  $\text{SrF}_2$  عند درجة الحرارة  $25^\circ\text{C}$  يساوي  $2 \times 10^{-3}\text{M}$  احسب  $K_{sp}$  للملح

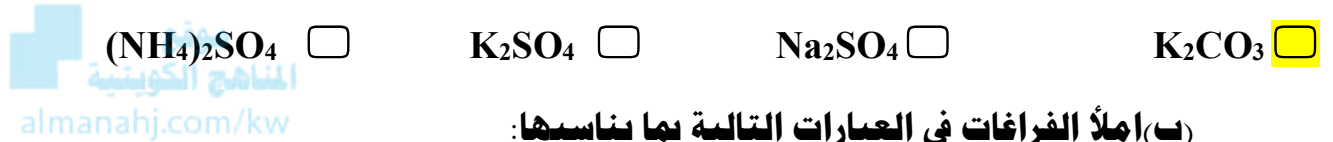
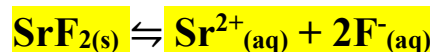
الملح

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

1- الصيغة الكيميائية لمُح فوسفات الكالسيوم ثنائي الهيدروجين:



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

**(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  $\text{OH}^-$ 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  $\text{Mn}(\text{OH})_2$  شحيح الذوبان في الماء بإضافة حمض الهيدروكلوريك الى محلوله المشبع**التوقع:** يذوب الراسب**السبب:** يتحد أيون الهيدروكسيد في المحلول مع كاتيون الهيدرونيوم من الحمض المضاف مكوناً معه إلكتروليتضعيف التآين ( الماء ) فتصبح قيمة الحاصل الأيوني لهيدروكسيد المنجنيز  $[\text{Mn}^{2+}] \times [\text{OH}^-]^2$  أقل من قيمة ثابتحاصل الإذابة ( $K_{sp}$ ) له فيذوب .إذا كان تركيز أيون الفلوريد في المحلول المشبع من فلوريد الاسترانسيوم  $\text{SrF}_2$  عند درجة الحرارة  $25^\circ\text{C}$  يساوي  $2 \times 10^{-3}\text{M}$ احسب  $K_{sp}$  للملح

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

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

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