تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

إبراهيم عبده

الملف اختبار قصير أول
موقع المناهج ⇦ ملفات الكويت التعليمية ⇦ الصف الحادي عشر العلمي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي			
روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
1	امتحان قصير حادي عشر كيمياء
2	امتحان الفترة الرابعة 2016
3	امتحان الفترة الثانية 2016 2017
4	تطبيقات على الخلايا الجلفانية
5	مراجعة

كيمياء الصف الثانى عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصير أول (1)

العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

الدرجة 5

السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2×½)

1 – الصيغة الكيميائية لمركب كبريتيد الصوديوم هي :

☐ Na_2SO_3 ☐ Na_2SO_4 ☐ Na_2S ☐ Na_2CO_3

2 –يترسب كلوريد الفضة AgCl في محلولة المشبع بإضافة محلول :

☐ NH_4OH ☐ $MgSO_4$ ☐ K_2CO_3 ☐ KCl

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 ×½)

1- يرجع التأثير القلوي لمحلول اسيتات الصوديوم الي تفاعل ايونات ..... مع الماء

2 – حاصل ضرب تركيز أيونات الملح في المحلول المشبع كلاً مرفوعا لأس عدد مولاته حسب صيغته الكيميائية هو .....

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)

المحلول المائي لكبريتات الصوديوم متعادل التأثير علي ورقة تباع الشمس :

.....

.....

(ب) حل المسألة التالية :- (1×2)

احسب تركيز كاتيونات الكالسيوم وأنيونات الفلوريد في محلول مشبع من فلوريد الكالسيوم (CaF_2) علماً بأن ثابت حاصل الإذابة له (ksp)يساوي 3.9×10^{-11}

.....

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

كيمياء الصف الثانى عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصير أول (2)

العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

ا
5

السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2×½)

1 – الصيغة الكيميائية لمركب كبريتيت الصوديوم هي :

Na_2SO_3 ☐ Na_2SO_4 ☐ Na_2S ☐ Na_2CO_3 ☐

2 –الملح الذي تكون قيمة الأس الهيدروجيني PHلمحلوله المائي تساوي 7 عند 25°c هو :

NH_4Cl ☐ $CaSO_4$ ☐ K_2CO_3 ☐ Kf ☐

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 ×½)

1- يرجع التأثير الحامضي لمحلول كلوريد الأمونيوم الي تفاعل ايونات ..... مع الماء

2 – حاصل ضرب تركيز أيونات الملح في المحلول المشبع أو غير المشبع أو فوق مشبع كلاً مرفوعا لأس عدد مولاته حسب صيغته الكيميائية هو .....

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)

المحلول المائي لكربونات الصوديوم قلوي التاثير علي ورقة تباع الشمس :

.....

.....

(ب) حل المسألة التالية :- (1×2)

احسب تركيز كاتيونات الفضة وأنيونات الكبريتيد وكذلك الذوبانية في محلول مشبع من كبريتيد الفضة (Ag_2S) عند درجة حرارة 25°C علماً بأن ثابت حاصل الإذابة له (ksp)يساوي 8×10^{-51}

.....

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

المناهج الكويتية almanahj.com/kw

كيمياء الصف الثانى عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصيرأول (3)

العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

5

السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2×½)

1 – إمرار غاز كبريتيد الهيدروجين في محلول مشبع من كبريتيد الفضة يعمل علي :

☐ زيادة كمية كبريتيد الفضة المذابة ☐ زيادة قيمة KSP لكبريتيد الفضة

☐ نقص كمية كبريتيد الفضة المذابة ☐ نقص قيمة Q لكبريتيد الفضة

2 – تركيز انيون الفلوريد في محلول فلوريد البوتاسيوم(CaF_2) تركيزة (0.5M) يكون :

☐ أقل من 0.5 M ☐ يساوي 0.5M ☐ اكبر من 0.5 M ☐ يساوي تركيز Ca^{+2}

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 ×½)

1- الصيغة الكيميائية لملح كربونات الصوديوم الهيدروجينية هي .....

2 – قيمة PH لمحلول نيتريت البوتاسيوم .....من قيمة PH لمحلول نيترات البوتاسيوم

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)

المحلول المائي لأسيتات الصوديوم يزرق ورقة تباع الشمس :

.....

.....

(ب) حل المسألة التالية :- (1×2)

احسب تركيز كاتيونات الفضة وأنيونات الكلوريد والاذابة المولية لمحلول مشبع من كلوريد الفضة (AgCl) علماً بأن ثابت حاصل الإذابة له (ksp)يساوي 1.8×10^{-10}

.....

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

كيمياء الصف الثانى عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصير أول (٤)

العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

ا
5

السؤال الأول :-
(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2×½)

1 – يذوب راسب كلوريد الفضة في محلوله المشبع عندما يضاف اليه :
☐ محلول كلوريد الصوديوم ☐ محلول نيترات الفضة
☐حمض هيدروكلوريك مخفف ☐ محلول الأمونيا

2 – قيمة الأس الهيدروكسيدي POH لمحلول أحد الاملاح التالية أقل من 7 عند 25°C:

☐ NaCl ☐ KHS ☐ KBr ☐ NH_4Cl

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 ×½)
1- الملح الذي له الصيغة الكيميائية HCOONa ناتج من تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم مع محلول حمض .....
2 – الشق الحمضي الذي صيغته ($H_2PO_4^-$) يسمي .....

السؤال الثاني :
(أ) ماذا تتوقع أن يحدث مع التفسير :- (1×1)
لراسب هيدروكسيد الكالسوم $Ca(OH)_2$ في محلوله المشبع عند إضافة حمض الهيدروكلوريك اليه:
التوقع :.....
السبب :.....
.....

(ب) حل المسألة التالية :- (1×2)
إذا علمت أن قيمة ثابت حاصل الاذابة KSP لكربونات النيكل ($NiCO_3$ 1.4×10^{-7}) احسب ذوبانية كربونات النيكل
.....
.....
.....
.....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

إعداد : أ/ إبراهيم عبده 66340153