

الفصل الأول 2021/2022

المبحث : الكيمياء

اختبار الشهر الثاني

الزمن

اسم الطالب/الطالبة: الصف: التاسع الشعبة ()

رقم السؤال	الأول	الثاني	الثالث	الرابع	الخامس	المجموع
علامة السؤال	٥	٤	٣	٢	٦	
علامة الطالب						

السؤال الأول : ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة : (٥ علامات)

١ - العبارة الصحيحة فيما يتعلق بعملية التبلور ، هي :

أ) يتم استخلاص الأملاح الذائبة في الماء عن طريق التبلور .

ب) التبلور عملية تهدف للحصول على الماء النقي .

ج) لإجراء التبلور يتم تحضير محلول مشبع على درجة حرارة عالية ثم يتم تبريده .

د) تستخدم عملية التبلور في فصل الأملاح الذائبة تبعاً لاختلاف درجة الحرارة .

٢ - أول الأملاح التي يتم ترسيبها من أملاح البحر الميت هي :

أ) الصوديوم NaCl ب) البوتاسيوم KCl ج) المغنيسيوم MgCl₂ د) الكالسيوم CaCl₂

٣ - عند خلط كمية من كلوريد الأمونيوم (NH₄Cl) مع كمية من هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) في وعاء وإضافة قطرات من الماء يتصاعد غاز ذو رائحة نفاذة هو غاز :

أ) الهيدروجين ب) الأمونيا ج) ثاني أكسيد الكربون د) الأكسجين

٤ - العبارة الصحيحة التي توضح أثر درجة الحرارة في الذائبة هي :

أ) تقل الذائبة بشكل عام بارتفاع درجة الحرارة ، وتزداد بانخفاض درجة الحرارة

ب) تزداد ذائبة الغازات وتقل ذائبة معظم المواد الصلبة بارتفاع درجة الحرارة

ج) تقل ذائبة الغازات وتزداد ذائبة معظم المواد الصلبة بارتفاع درجة الحرارة

د) لا يؤثر تغير درجة الحرارة في الذائبة .

٥ - عند خلط محلول كلوريد الكالسيوم (CaCl_2) مع محلول كربونات الصوديوم (Na_2CO_3) تتكوّن مادة لا تذوب في الماء (راسب) هي :

(أ) كلوريد الصوديوم (ب) كربونات الكالسيوم (ج) كلوريد الكالسيوم (د) جميع ما ذكر

السؤال الثاني : املأ الفراغ بالكلمة المناسبة في ما يأتي : (٤ علامات)

[الذائبية ، تفاعلات الترسيب ، مركبات كهربية ، المحلول المشبع ، تفاعلات منتجة للغازات ، مركبات لاهلالية]

١ - هو محلول يحتوي أكبر كمية من المذاب عند درجة حرارة معينة .

٢ - المواد التي تنتج أيونات عند إذابتها في الماء ، هي

٣ - هي أكبر كتلة من المذاب تذوب في ١٠٠ غ من الماء عند درجة حرارة معينة .

٤ - تفاعلات تحدث في الماء يستدل على حدوثها من انبعاث بعض الغازات ، هي

السؤال الثالث : ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة الخاطئة :

(٣ علامات)

١ - يعد الماء وسطاً جيّداً لحدوث التفاعلات الكيميائية . ()

٢ - عند إذابة المركبات غير المتأينة في الماء ينتج محلول موصل للتيار الكهربائي ()

٣ - جميع المواد لها الذائبية نفسها في الماء ()

السؤال الرابع : من خلال دراستك لطرق استخلاص الأملاح من المحاليل المائية، إذا كان لديك محلول مائي مشبع من كبريتات النحاس ، ما هي الطريقة التي تقوم بها للحصول على : (علامتان)

(أ) أكبر كمية ممكنة من بلّورات كبريتات النحاس النقية :

(ب) جميع كمية كبريتات النحاس الذائبة :

السؤال الرابع : أجب عن الأسئلة الآتية :

(٦ علامات)

١ - محلول حجمه ٣٠٠ مل ، خُصِرَ بإذابة ٣٠ غ من هيدروكسيد الصوديوم NaOH في كمية كافية من الماء ، احسب تركيز هذا المحلول بوحدة (غ/مل) : (علامتان)

٢ - اكتب معادلة كيميائية تمثل تفكك كل من المركبات الأيونية الآتية في الماء : (٤ علامات)

NaCl

KNO₃

CuSO₄

FeCl₃

انتهت الأسئلة

نرجو لكم التوفيق

قسم العلوم / مدارس تقارب

الأستاذ صهيب العاصي