**مديرية التربية والتعليم / الزرقاء الأولى**

**مدرسة الأمير الحسن التاريخ: 14/11/2019**

**امتحان الشهر الأول للفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 2019 – 2020 الشعبة :( أ , ب , ج )**

**الاسم: لمبحث الكيمياء الصف التاسع الزمن : حصة صفية**

**ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ**

**السؤال الأول :- ضع المصطلح المناسب للتعريفات التالية : ( / 4)**

1. **عملية تكوين البلورات ( )**
2. **المادة الموجودة في المحلول بنسبة أقل ( )**
3. **مخلوط متجانس يتكون من مادتين أو أكثر ( )**
4. **أكبر كمية من المذاب يمكن أن تذوب في 100 غرام من الماء عند حرارة معينة ( )**

**السؤال الثاني :- أجب عن الأسئلة التالية : ( / 8 )**

1. **ما العوامل المؤثرة على ذائبية المواد الصلبة في الماء ؟ 1- ............................ 2- ................................**
2. **ما أثر ارتفاع درجة الحرارة على ذائبية ملح كلوريد الأمونيوم NH4Cl في الماء ؟ ............................................................................................................................**
3. عند فتح علبة مشروبات غازية تتصاعد منها فقاعات ، كما يلاحظ تغير في طعمها بعد تركها مفتوحة لفترة من الزمن ...... فسر ذلك.

**...........................................................................................................................**

1. **أول ملح يتم استخراجه من البحر الميت هو .............. و يتم استخراجه من ( مكان استخراجه ) .......................**
2. **أذكر طرق استخلاص الأملاح من المحاليل المائية ؟ 1- ....................... 2- ..............................**
3. احسب تركيز محلول حجمه 300 مل ، حُضر بإذابة 30 غ من هيدروكسيد الصوديوم NaOH في كمية كافية من الماء. **( / 3 )**

............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**السؤال الثالث :- تم تحضير محلول مائي مشبع لملح مجهول في 200 غرام من الماء عند درجة حرارة 70 س ثم جرى تبريد المحلول إلى درجة حرارة 40 س , إحسب كتلة المادة المترسبة علما أن ذائبية الملح عند حرارة 70 س تساوي (65 غ / 100 غ ماء) وذائبيته عند حرارة 40 س يساوي (30 غ / 100 غ ماء ). ( / 5 )**

**.......................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**