## اختبار قصير (1) كيمياء للصف الثاني عشر للعام الدراسي 1445/1446هـ - 2023/2024م

المعطاة:	إجابة الصحيحة من بين البدائل	ضع دائرة حول رمز الإ
وقيمة (K <sub>b</sub> = 1 x	$N_2$ H تركيزه (0.01 mol/L تركيزه ( $N_2$ H توكيزه فإن قيمة $p$ H تساوي:	- ···
ج. 10	ب. 8	د. 12 12
ياه وتدخل في	تريت NO <sub>2</sub> - في التربة وفي الم	2. تتواجد أيونات الن
ساو <i>ي</i> 2.1 x	بة. إذا علمت أن K <sub>b</sub> للنتريت تس	الصناعات الغذائي
		10 <sup>-4</sup> mol/L
ري.	لقاعدة حسب نظرية برونستد-لو	1.ما المقصود با
	ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	2. اكتب صيغة الـ
- ترکیزه <b>0.5</b>	pl لمحلول مائي لأيونات pl	5.أحسب قيمة -
		.mol/L

3. كيف يتغير الرقم الهيدروجيني لمحلول الامونيا عند اذابة بلورات من
كبريتات الامونيوم (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> فيه؟ فسر إجابتك
; 5
4 يعد كربونات الكالسيوم (CaCO <sub>3</sub> ) ملح شحيح الذوبان في الماء
عند درجة حرارة 298 K إذا علمت أن حاصل الذوبانية له K <sub>sp</sub>
تساوي x 10 <sup>-9</sup> mol <sup>2</sup> /L <sup>2</sup> 5
1. احسب ذوبانية CaCO <sub>3</sub> في محلول من كربونات الصوديوم
$mol/L\;0.020\;$ ترکیزه Na $_2CO_3$

قليلة الذوبان في الماء؟	2 لماذا تعد كربونات الكالسيوم CaCO <sub>3</sub>
	اشرح إجابتك
ائب في الماء ما المقصود	5 يقلل الأيون المشترك من ذوبانية ملح ذ
	بالأيون المشترك؟ اذكر مثال على ذلك
	باليون المنظرات المنظ
	••••••••••••••

## تمنياتي لكم بالتوفيق,,,