

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

الاسم: .....  
..... / الصف: الثاني عشر

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة:

1. محلول مائي لـ  $N_2H_4$  تركيزه  $(0.01 \text{ mol/L})$  وقيمة  $K_b = 1 \times 10^{-6} \text{ mol/L}$  فإن قيمة pH له تساوي:
- 4.1                      ب. 8                      ج. 10                      د. 12

2. تتواجد أيونات النتريت  $NO_2^-$  في التربة وفي المياه وتدخل في الصناعات الغذائية. إذا علمت أن  $K_b$  للنتريت تساوي  $2.1 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$

1. ما المقصود بالقاعدة حسب نظرية برونستد-لوري.

.....  
.....

2. اكتب صيغة الحمض المرافق.

.....

5. أحسب قيمة pH لمحلول مائي لأيونات  $NO_2^-$  تركيزه 0.5 mol/L.

.....

.....

.....

.....

[illegible]

.....

.....

.....

.....

2. لماذا تعد كربونات الكالسيوم  $\text{CaCO}_3$  قليلة الذوبان في الماء؟  
اشرح إجابتك

.....

.....

.....

.....

.....

5. يقلل الأيون المشترك من ذوبانية ملح ذائب في الماء. ما المقصود  
بالأيون المشترك؟ اذكر مثال على ذلك

.....

.....

.....

.....

.....

.....

تمنياتي لكم بالتوفيق ,,