



وزارة التربية والتعليم / لواء بني عبيد

مدارس تقارب

الفصل الدراسي الأول

للعام الدراسي 2024/2023م



اسم الطالب/ة: الصف والشعبة:
المادة: اليوم التاريخ:

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1. المعادلة التي تمثل تأين حمض HClO حسب مفهوم أرهينيوس.



2. مادة قادرة على منح زوج أو أكثر من الإلكترونات غير الرابطة.

(أ) حمض لويس
(ب) حمض برونستد - لوري
(ج) قاعدة لويس
(د) قاعدة برونستد - لوري

3. الزوج المترافق ($\text{OH}^- / \text{H}_2\text{O}$) ينتج من التفاعل.

(أ) ($\text{H}_2\text{CO}_3 / \text{H}_2\text{O}$)
(ب) ($\text{N}_2\text{H}_4 / \text{H}_2\text{O}$)
(ج) ($\text{NH}_3 / \text{OH}^-$)
(د) ($\text{NH}_3 / \text{H}_3\text{O}^+$)

4. أحد الآتية مادة مترددة.

(أ) HCOO^- (ب) OH^- (ج) HS^- (د) H_2S

5. الزوج المترافق الناتج من تفاعل CH_3NH_2 مع HF .

(أ) ($\text{F}^- / \text{CH}_3\text{NH}_3^+$)
(ب) ($\text{CH}_3\text{NH}_2 / \text{CH}_3\text{NH}^+$)
(ج) ($\text{F}^- / \text{CH}_3\text{NH}_2$)
(د) ($\text{CH}_3\text{NH}_2 / \text{CH}_3\text{NH}_3^+$)

6. أحد الآتية عجز برونستد - لوري عن تفسير سلوكها.

(أ) NaOH (ب) NH_3 (ج) B(OH)_3 (د) H_2O

7. أحد الآتية استطاع برونستد - لوري تفسير سلوكها القاعدي ولم يتمكن أرهينيوس من ذلك.

(أ) KOH (ب) CH_3NH_2 (ج) NH_4^+ (د) Cu^{+2}

8. نواتج تفاعل HCN مع CH_3COO^- .

(أ) $(\text{CN}^- / \text{CH}_3\text{COOH})$ (ب) $\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-$

(ج) $(\text{CN}^- / \text{HCN})$ (د) $\text{CH}_3\text{COO}^- / \text{CN}^-$

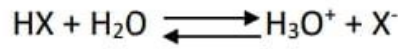
9. القاعدة المرافقة الأقوى مما يلي.

(أ) Cl^- (ب) NO_3^- (ج) ClO_4^- (د) BrO^-

10. الحمض الذي له أضعف قاعدة مرافقة مما يلي.

(أ) H_2S (ب) HF (ج) HI (د) H_2CO_3

11. العبارة الصحيحة المتعلقة بالمعادلة الآتية.



(أ) الحمض HX يتأين كلياً في الماء (ب) الحمض HX يختفي في المحلول

(ج) الحمض HX حمض قوي (د) الحمض HX حمض ضعيف

12. المحلول الذي لم يتمكن أرهينوس من تفسير سلوكه الحمضي.

(أ) NH_3 (ب) HCl (ج) NH_4Cl (د) NaCN

13. المادة التي تستقبل زوج من الإلكترونات من مادة أخرى مما يلي في التفاعل.

(أ) Cl^- (ب) NH_3 (ج) BF_4^- (د) Zn^{+2}

14. الحمض المرافق لـ $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ هو.

(أ) $\text{C}_5\text{H}_5\text{NH}^+$ (ب) $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}^+$ (ج) $\text{C}_5\text{H}_4\text{N}^-$ (د) $\text{C}_5\text{H}_5\text{NH}$

15. المادة HPO_4^{2-} تسلك كـ.

(أ) حمض مع NH_3 (ب) قاعدة مع HF

(ج) قاعدة مع N_2H_4 (د) أ + ب

16. في المركب $\text{H}_3\text{N} - \text{BF}_3$ أحد العبارات الآتية صحيحة.

(أ) NH_3 تسلك كحمض لأنها تحتوي فلك فارغ

(ب) BF_3 يسلك كحمض لأنه يحتوي فلك فارغ

(ج) NH_3 تسلك كقاعدة لأنها قادرة على منح البروتون

(د) NH_3 تسلك كقاعدة لأنها قادرة على استقبال البروتون

17. جسيم صغير جدًا له كثافة كهربائية عالية هو.

(أ) الالكترتون (ب) النيوترون (ج) البروتون (د) الهيدرونيوم

18. يسلك الأيون Zn^{+2} سلوكًا مماثلًا لجميع ما يلي ما عدا.

(أ) H_2S (ب) BF_3 (ج) $B(OH)_3$ (د) N_2H_4

19. ان القاعدة المرافقة الناتجة من تفاعل HCO_3^- مع الحمض المرافق لـ NH_3 هي.

(أ) NH_4^+ (ب) NH_3 (ج) H_2CO_3 (د) CO_3^{2-}

20. لا يوجد H^+ (البروتون) منفردًا في المحلول لأنه.

(أ) جسيم متناه في الصغر له كثافة كهربائية عالية

(ب) جسيم متناه في الصغر له كثافة كهربائية قليلة

(ج) جسيم كبير له كثافة كهربائية عالية

(د) يحتوي على أفلاك فارغة

21. عند تأين HF في الماء فإن العبارة الصحيحة مما يلي.

(أ) يكون موضع الاتزان نحو النواتج

(ب) يكون حمض HF أقوى من الحمض H_3O^+

(ج) يكون موضع الاتزان نحو المتفاعلات

(د) القاعدة F^- أضعف من القاعدة H_2O

22. الأيون الذي يتفاعل مع الماء وينتج أيون الهيدروكسيد OH^-

(أ) $N_2H_5^+$ (ب) NO_2^- (ج) Cu^{+2} (د) HNO_2

23. في الأيون $[Ag(NH_3)_2]^+$ فإن حمض لويس هو.

(أ) NH_3 (ب) Ag (ج) NH_4^+ (د) Ag^+

24. في تفاعل $[Cu(H_2O)_6]^{+2} + 6H_2O \rightleftharpoons Cu^{+2} + 6H_2O$ فإن الرابطة التي تنشأ بين cu^{+2} و H_2O هي:

(أ) رابطة أيونية (ب) رابطة تناسقية (ج) رابطة تساهمية (د) رابطة فلزية

25. الحمض المرافق لـ HPO_4^{2-} هو.

(أ) PO_4^{3-} (ب) $H_2PO_4^{-1}$ (ج) H_3PO_4 (د) H_3O^+

انتهت الأسئلة

مع امنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

معلمة المادة: تغريد صوافطة