

« لويس ٢٢ »

- 11 المادة الماخقة لزوج من الألكترونات غير لرابطة هي :-
 (أ) Zn^{+2} برونستد لوري (ب) Mg^{+2} لويس (ج) قاعدة برونستد لوري (د) قاعدة لويس
- 12 المادة المستقبلية لزوج من الألكترونات غير لرابطة هي :-
 (أ) Zn^{+2} برونستد لوري (ب) Mg^{+2} لويس (ج) قاعدة برونستد لوري (د) قاعدة لويس
- 13 الرابطة الناشئة من تفاعل Zn^{+2} لويس وقاعدة لويس تسمى :-
 (أ) تساهمية قطبية (ب) أيونية (ج) فلزية (د) تناسقية
- 14 المادة التي تحتوي على أزواج الألكترونات غير رابطة :-
 (أ) HBr (ب) NF_3 (ج) BF_3 (د) H^+
- 15 المادة التي تحتوي على أفلاك فارغة هي :-
 (أ) H_2O (ب) NH_3 (ج) BCl_3 (د) CN^-
- 16 أي اللاتية يعتبر من محوفا لويس فقط :-
 (أ) HCl (ب) $HCOOH$ (ج) $N_2H_5^+$ (د) Ag^+
- 17 القاعدة التي تعتبر قاعدة لويس :-
 (أ) H^+ (ب) BF_3 (ج) H_2O (د) Zn^{+2}
- 18 عدد الروابط التناسقية في المركب NH_4^+ هو :-
 (أ) 1 (ب) 2 (ج) 3 (د) 4
- 19 المادة التي تمنح زوج من الألكترونات غير لرابطة :-
 (أ) NH_4^+ (ب) Cu^{+2} (ج) CN^- (د) H^+
- 20 اعقد العالم لويس في مفهومه للمحوفا ولقواعد على :-
 (أ) إيهاب المحاليل للتيا، الكربائي (ب) انتقال الألكترونات بين المواد
 (ج) ذواياها في وسط مائي (د) انتقال بروتون بين المواد
- 21 يعد Zn^{+2} محوفا وفق مفهوم لويس لأنه :-
 (أ) يستقبل بروتون H^+ (ب) يمنح زوج من الألكترونات
 (ج) يمتلك أفلاك فارغة ويستقبل (د) يستقبل زوج من الألكترونات لرابطة
 أزواج الألكترونات غير رابطة

12 في الايون $[Cu(H_2O)_6]^{+2}$ فان عدده وابط، لتناسقية :-

- (أ) 2 (ب) 4 (ج) 3 (د) 6

13 قاعدة لويس في تفاعل $Fe^{+3} + 6CN^- \rightleftharpoons Fe(CN)_6^{-3}$:-

- (أ) Fe^{+3} (ب) CN^- (ج) Fe (د) CN

14 العبارة الغير صحيحة فيما يتعلق بالماء H_2O :-

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

15 اي العبارات التالية غير صحيحة :-

- (أ) يعتبر HCl حمض حسب مفهوم أرهينيوس ولويس .
(ب) يعتبر HNO_3 حمض حسب مفهوم أرهينيوس ولويس وبرونستد لوري .
(ج) يعتبر H_3O^+ حمض حسب مفهوم أرهينيوس ولويس وبرونستد لوري .
(د) يعتبر $B(OH)_3$ حمض حسب مفهوم لويس فقط .

16 المادة التي تعتبر حمض حسب المفاهيم الثلاث للمحمضات والتواعد :-

- (أ) $N_2H_5^+$ (ب) $B(OH)_3$ (ج) HCl (د) Fe^{+3}

17 يعد H^+ حمضاً حسب مفهوم لويس لأنه :-

- (أ) يمنح بروتون (ب) يستقبل بروتون
(ج) يستقبل زوج من الإلكترونات (د) يتكوى فلماً ومكتلاً بالالكترونات

18 اي التالية ليس له القدرة على استقبال زوج من الالكترونات :-

- (أ) Ni^{+2} (ب) Ag^+ (ج) Br^- (د) BCl_3

19 في تفاعل $NH_3 + H^+ \rightleftharpoons NH_4^+$ سلك H^+ وفق مفهوم لويس سلوكاً :-

- (أ) حمض لأنه يستقبل الالكترون (ب) حمض لأنه يستقبل البروتون
(ج) قاعدي لأنه يستقبل لالكترون (د) قاعدي لأنه يستقبل البروتون

20 في تفاعل HCl مع NH_3 فان حمض لويس :-

- (أ) H^+ في HCl (ب) HCl
(ج) NH_3 (د) NH_4^+