

# الأستاذ إيهاب أبو جليل

0790911816

ورقة عمل

(1)

2006

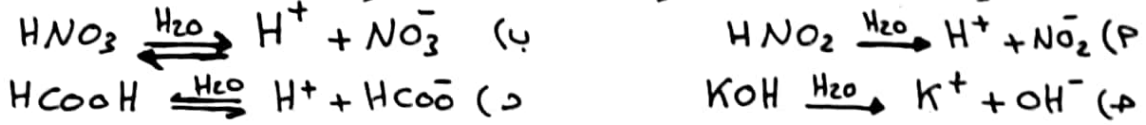
1] مادة تسبج  $\text{OH}^-$  عند إذابتها في الماء :-

- (P) حمض برونيستد - لوري  
(A) قاعدة برونيستد - لوري  
(B) حمض أرهينوس  
(D) قاعدة أرهينوس

2] المادة التي لم يستطع أرهينوس تفسير سلوكها الحمضي :-

- (P)  $\text{KOH}$  (B)  $\text{NH}_3$  (A)  $\text{HNO}_2$  (D)  $\text{NH}_4\text{Br}$

3] المعادلة التي تفسر السلوك الحمضي وفقا لمفهوم أرهينوس :-



4] محلول الحمض الأكثر إيهال للتيار الكهربائي :-

- (P)  $\text{HCN}$  (B)  $\text{H}_2\text{SO}_3$  (A)  $\text{HI}$  (D)  $\text{HF}$

5] محلول الحمض الأقل إيهال للتيار الكهربائي :-

- (P)  $\text{HNO}_3$  (B)  $\text{HCl}$  (A)  $\text{HNO}_2$  (D)  $\text{HClO}_4$

6] الحمض الذي يعد أحادي البروتون من بين الأتيحة :-

- (P)  $\text{H}_2\text{SO}_3$  (B)  $\text{NaOH}$  (A)  $\text{H}_2\text{S}$  (D)  $\text{HCOOH}$

7] المركب الذي لا يعد من قواعد أرهينوس :-

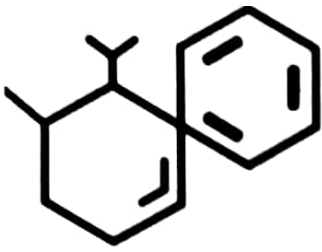
- (P)  $\text{NaOH}$  (B)  $\text{KOH}$  (A)  $\text{LiOH}$  (D)  $\text{CH}_3\text{NH}_2$

8] أي التالية غير صحيحة فيما يتعلق بالحمض  $\text{HBr}$  :-

- (P) يعتبر  $\text{HBr}$  حمض قوي  
(A) يكون تركيز  $\text{H}^+$  و  $\text{Br}^-$  متساوي  
(B) يعبر عنه في التفاعلات بـ  $(\text{H}^+)$   
(D) يكون التأين جزئي

# الأستاذ إيهاب أبو جليل

0790911816



- ٩] العبارة غير الصحيحة فيما يتعلق بأيون الهيدروجين الموجب ( $H^+$ ) :-  
(A) يوجد منفرد في المحلول (B) يعتبر بروتون  
(C) له كثافة كهرائية عالية (D) متناه في الصغر

- ١٥] عند تأين  $HCOOH$  في الماء فإن المحض المرافق :-  
(A)  $HCOOH$  (B)  $H_3O^+$  (C)  $HCOO^-$  (D)  $OH^-$

- ١١] عند تأين  $N_2H_4$  في الماء فإن المحض المرافق :-  
(A)  $N_2H_4$  (B)  $N_2H_5^+$  (C)  $H_3O^+$  (D)  $OH^-$

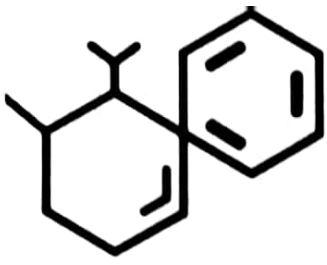
- ١٢] عند تفاعل  $NH_3$  مع  $HOBr$  فإن القاعدة المرافقة :-  
(A)  $NH_4^+$  (B)  $OBr^-$  (C)  $Br^-$  (D)  $HOBr$

- ١٣] محض برونستد - لوري هو :-  
(A) مستقبل بروتون (B) مستقبل الكترولونات (C) مانع بروتون (D) مانع الكترولونات

- ١٤] القاعدة المرافقة للأيون  $HPo_4^{-2}$  :-  
(A)  $PO_4^{-3}$  (B)  $H_2PO_4^{-2}$  (C)  $H_2PO_4^-$  (D)  $H_3PO_4$

- ١٥] العادة التي تسلك سلوك فرد حسب مفهوم برونستد - لوري :-  
(A)  $HCO_2^-$  (B)  $H_3PO_4$  (C)  $OH^-$  (D)  $H_2O$

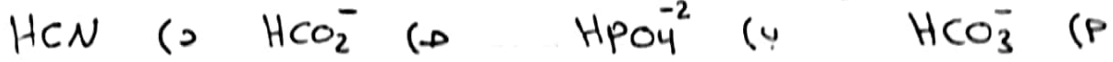
- ١٦] عند تفاعل  $HNO_2$  مع  $CH_3NH_2$  فإن أحد الأزواج المتفاعلة :-  
(A)  $CH_3NH_2 / HNO_2$  (B)  $CH_3NH_3^+ / NO_2^-$   
(C)  $CH_3NH_2 / CH_3NH_3^+$  (D)  $HNO_2 / CH_3NH_3^+$



# الأستاذ إيهاب أبو جليل

0790911816

17 المادة التي لا تستطيع منح بروتون لـ  $(NH_3)$  :-



18 سلك  $HS^-$  كقاعدة عند تفاعله مع :-



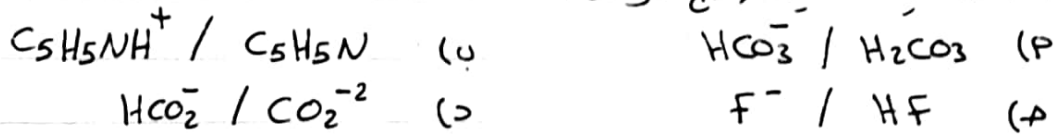
19 المادة التي لا تسلك سلوك أمفوتيري :-



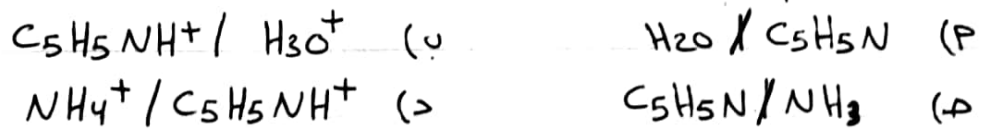
20 عند تفاعل  $HCO_2^-$  مع  $HCO_3^-$  فإن القاعدة المرافقة في التفاعل العكسي :-



21 أمد اللابنة لا يعد زوج مترافقة :-



22 ينتج الزوج المترافق  $C_5H_5N / C_5H_5NH^+$  عند تفاعل :-



23 المادة التي تعتبر قاعدة حسب مفهوم لويس :-

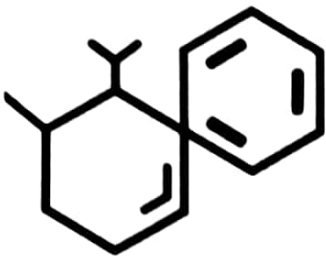


24 مادة تتفاعل مع  $CN^-$  مكونة اربطة تناسقية :-



# الأستاذ إيهاب أبو جليل

0790911816



25 مادة تمتلك فلكاءً فارغاً :-

(أ)  $Cu$  (ب)  $CH_3NH_2$  (ج)  $H^+$  (د)  $Cl^-$

26 اختر الاجابة الصحيحة بالاعتماد على العبارتين التاليتين :-

(أ) حمض لويس مانع للبروتون (ب) تكون لرابطة تناسقية من تفاعل حمض وقاعدة لويس

(أ) العبارة (1) فقط صحيحة (ب) العبارة (2) فقط صحيحة

(أ) العبارة (1) خاطئة (ب) العبارة (2) خاطئة

27 المادة التي لديها بعدة على منح زوج أو اثنين من الالكترونات غير لرابطة مادة أخرى هي :-

(أ)  $NF_3$  (ب)  $HF$  (ج)  $Ag^+$  (د)  $N_2H_5^+$

28 المادة التي تعتبر حمض حسب لويس فقط :-

(أ)  $HCl$  (ب)  $HCOOH$  (ج)  $BF_3$  (د)  $NH_4^+$

29 يعد  $H^+$  في  $HCl$  حمض وفقاً لمفهوم لويس لأنه :-

(أ) يستقبل بروتون (ب) يستقبل زوج من الالكترونات

(أ) يمنح بروتون (ب) يتولى فلكاءً فكتل بالالكترونات

30 الرابطة المتكونة عند تفاعل  $Zn^{+2}$  مع  $H_2O$  تسمى :-

(أ) أيونية (ب) قطبية (ج) تساهمية (د) تناسقية