

اسئلة الواحدة الخمسة الكيميائية الثالث الثانوي

1- الصيغة العامة للأمين الثانوي :-

(ا) $2NH-R$ (ب) $R-NH-R$ (ج) $R-N-R$ (د) $H-N-H$

2- الميثيل أمين يحتوي على مجموعة ..

- كربونيل - أمين ✓ - أميد - إيثر

3- محاليل الأمينات قلوية التأثير على سرعة دوار الشمس الحثوانها على ..

(ا) OH (ب) NH_2 (ج) ON_2 (د) R

4- واحد من المركبات الآتية ليس من الأمينات

- سيكلوبيوتيل أمين - يوربا ✓ - أنيلين - بيريدين

5- الصيغة الكيميائية للأنيلين هي :

(ا) $H_6H_5-NH_2$ (ب) $2NH-R$ (ج) OH_5H_6C (د) N_5H_6C

6- يسمى المركب $CH_3-CH_2-NH-CH_3$ بـ :

- ميثيل إيثيل أمين - إيثيل ميثيل أمين ✓ - ثنائي ميثيل أمين - بروبييل أمين

7- لفصل الأملاح الناتجة من تفاعل الأمينات مع محاليل الحموض يستخدم ..

- قاعدة - قاعدة قوية ✓ - حمض قوي - حمض ضعيف

8- الامين الذي يمتلك درجة فليان مرتفعة هو .

(ا) $2NH_3CH$ (ب) $2NH-5H_2C$ (ج) $\sqrt{CH_3NHCH_2CH_3}$ (د) $N_3(3)CH$.

9- اختزال نيترو بنزين بالدرجة ينتج

- البيريدين - الانيلين \sqrt - البيبريدين - بنزالدهيد

10- أبرز عامل في تفاعلات الأمينات

- زوج الالكترونات \sqrt - مجموعة الامين - حالة الأمينات - شق الألكيل.

11- الصيغة التالية - $CO - NH_2$ - تمثل

- أمينات - نيتريلات - أميدات \sqrt - حموض أمينية .

12- أي من التالي أميد ...

- الأنيلين - اليوريا \sqrt - البيريدين - النيتروبنزين

13- الاسم المنهجي للمركب :



(ا) بروبييل اسيتاميد (ب) N -إيثل بروباناميد (ج) N -بروبييل إيثاناميد \sqrt (د) إيثل فورماميد

14- يتفاعله مع الأمونيا ينتج اسيتاميد .

- ميثانويك - بيوتانويك - إيثانويك \sqrt - بروبانويك

15- اختزال الأميدات غير المستبدلة بواسطة هيبوبروميت الصوديوم ينتج ...

- الكان - أمين أولي \sqrt - أمين ثانوي - أمين ثالثي

د/احمد الحسنبي

16- عند نزع الماء من الأמיד يتكون

- حمض أميني - حمض كربوكسيلي - نيتريل ✓ - اسيتاميد

17- حمض عضوي + أمين أولي ينتج :

- أמיד ✓ - نيتريل - أنيلين - حمض أميني

18- عند نزع جزيء ماء من أמיד غير مستبدل يتكون .

- أمين - نيتريل ✓ - كحول - استر

19- خسف هوفمان للأמידات غير المستبدلة يعطي .

- أمين ✓ - أמיד - نيتريل - كحول

20- تفاعل خسف هوفمان يمثل

- تحلل مائي - اختزال ✓ - نزع ماء - أكسدة

21- الأמיד غير المستبدل يحضر بتفاعل حمض عضوي مع ..

- أمين أولي - أمين ثانوي - أمين ثالثي - أمونيا ✓

22- الصيغة البنائية للاستونيتريل :

(أ) CH_3CONH_2 (ب) $\text{C}_2\text{H}_5\text{CN}$ (ج) $\text{CH}_3\text{-CN}$ (د) 2HCN-3CH_3

23- يتم تحضير النيتريلات من نزع جزيء ماء من :

- حمض أميني - أمين - أמיד غير مستبدل ✓ - بروتين

24- المركب الذي صيغته (RCONH₂) ينتمي إلى عائلة ..

- الأمينات - الأميدات ✓ - النيتريل - الحموض الأمينية

25- المجموعة الحمضية في الحموض الأمينية هي ..

(أ) NH₂ (ب) COOH ✓ (ج) OH (د) NO₂

26- من الأحماض الأمينية يحتوي على الكبريت :

- سستين ✓ - لايسين - جلايسين - الألانين

27- نحصل على حمض الجلايكوليك بتفاعل حمض النيتروز مع

- اسيتانيليد - الجلايسين ✓ - الأيسين - إيثيل أمين .

28- ينتج الأستر من تفاعل الحمض الأميني مع

- الكحولات ✓ - حمض النيتروز - اسيتيل الحمض - حمض الهيدروكلوريك

29- ناتج تفاعل الحموض الامينية مع هيدروكسيد الباريوم .

- أميد - أمين أولي ✓ - نيتريل - أمين ثالثي

30- تسخين هيدروكسيد الباريوم مع حمض الجلايسين ينتج

(أ) C₃H₇-NH₂ (ب) CH₃NH₂ ✓ (ج) NH-5H₂C 2 (د) CH₃-OH

31- المواد التي تتفاعل مع الحموض والقواعد مكونة أملاح هي

- الأمينات - الاميدات - الحموض الدهنية - الحموض الامينية ✓

32) المركب C_6H_{14} يسمى

أ) هكسان ✓ (ب) سايكلو هكسائين (ج) بنزين (د) ليس ماسبق

33) المركب C_6H_6 يسمى

أ) هكسان (ب) سايكلو هكسائين (ج) بنزين ✓ (د) كل ماسبق

34) حلقة البنزين إذا اعتبرت فرعية تسمى

أ) كيتون (ب) فينيل ✓ (ج) الدهيد (د) ليس ماسبق

35) الاسم المنهجي لمركبات الاستر مثل

أ) ميثانول (ب) هكسانال (ج) ايتانوات الميثيل ✓ (د) كل ماسبق

36) $C_{10}H_{21}OH$ يسمى

أ) ديكانون (ب) ديكانول ✓ (ج) ديكانويك (د) ليس ماسبق

37) إذا ارتبطت CN بمجموعة الكيل فسوف تسمى

أ) سيانيد (ب) اريل (ج) نيتريلات ✓ (د) كل ماسبق

38) الاسم المنهجي للأمين الأولي RNH_2 هو

أ) امينو الكان ✓ (ب) N_الكيل امينو الكان (ج) الكيل امين (د) كل ماسبق

39) الاسم الشائع للمركب CH_3NH_2 هو

أ) ميثيل امين ✓ (ب) امينو ميثال (ج) امينو ايثان (د) ليس ماسبق

40) التسمية الشائعة للمركب $CH_3H_7NH_2H_5$

أ) ثلاثي بروبيل امين (ب) ايثيل بروبيل امين ✓ (ج) N_ايثيل امينو بروبان

41) التسمية المنهجية للمركب $3N(CH_3)$

أ) ثلاثي ميثيل أمين ب) N,N . ثنائي ميثيل امينو ميثان ✓ ج) ثلاثي ميثيل امينو ميثان

42) نحصل على النيتريلات من الاميدات

أ) الغير مستبدله ✓ ب) المستبدله ج) كل ماسبق د) ليس ماسبق

43) المركب $HCO NH_2$ تسمى

أ) اثيناميد ب) اسيتاميد ج) ميثاناميد ✓ د) كل ماسبق

- 1- تعد الأمينات من مشتقات الأمونيا. (✓)
- 2- الصيغة الجزيئية للبيريدين هي C_5H_5N . (✓)
- 3- يسمى المركب $C_3H_7 - C(N_2H_5)_2$ بـ ثنائي ايثيل بروبييل أمين. (X)
- 4- يزيد ذوبان الامينات في الماء بزيادة الوزن الجزيئي. (X)
- 5- يقل ذوبان الأمينات بزيادة الوزن الجزيئي. (✓)
- 6- ذوبان الأمينات الأولية أعلى من ذوبان الأمينات الثلاثية. (✓)
- 7- الافراد الاولى من الامينات شحيحة الذوبان في الماء. (X)
- 8- تزداد درجة غليان الامينات بنقصان الوزن الجزيئي. (X)
- 9- تزداد درجة غليان الامينات بزيادة الوزن الجزيئي. (✓)
- 10- جميع الامينات مواد صلبة بلورية لها درجة غليان مرتفعة. (X)
- 11- المحلول المائي للميثيل أمين يحول لون صبغة دوار الشمس إلى اللون الأزرق. (✓)

- 12- الامينات من أهم القواعد العضوية لوجود الرابطة الثنائية على ذرة النيتروجين. (X)
- 13- المركب $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}-\text{CH}_3$ يزرق ورقة عباد الشمس الحمراء. (X)
- 14- تتفق الامينات في الخواص الكيميائية وتختلف في الخواص الفيزيائية. (✓)
- 15- تتشابه الامينات الأليفاتية مع النشادر في خواصها الكيميائية. (✓)
- 16- الامينات تسلك سلوكاً قاعدياً في تفاعلاتها. (✓)
- 17- الصيغة الجزيئية للبنزاميد هي $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CONH}_2$. (✓)
- 18- تتفاعل الامينات الثلاثية مع كلوريدات الاحماض فتكون أميدات. (X)
- 19- يمكن تحضير الاميدات من الامينات الثلاثية مع حمض عضوي. (X)
- 20- ينتج الاستر من تفاعل الحموض الامينية مع حمض النيتروز. (X)
- 21- الحموض الامينية ثنائية الكربوكسيل أحادية الامينو مركبات متعادلة في تفاعلاتها. (X)
- 22- الحموض الامينية أحادية الكربوكسيل أحادية الامينو متعادلة في تفاعلاتها. (✓)
- 23- الاحماض الامينية البسيطة سريعة الذوبان في المذيبات العضوية. (X)
- 24- حمض α أمينو يوجد في المحلول على شكل أيون مزدوج. (✓)
- 25- عند مرور تيار كهربائي في وسط قاعدي لمحلول حمض أميني يتجه الحمض الاميني نحو الانود. (✓)



[T.me/Doctor_future1](https://t.me/Doctor_future1) ➤

← قناة الثانوية والناهيل الجامعي

