



Sprawdzenie postępu przygotowań do matury - CHEMIA

;))

Poziom trudności: Średni

1. Prawidłowy wzór elementarny nadtlenu wodoru to:

- A - H_2O_2
 - B - H_2H_2
 - C - HO
 - D - HO_2
-

2. Jądra o identycznej liczbie neutronów to:

- A - Izotony
 - B - Izotopy
 - C - Izobary
 - D - Izomery
-

3. Symbol magnetycznej liczby kwantowej to:

- A - l
 - B - n
 - C - m
 - D - s
-

4. Hel należy do bloku energetycznego:

- A - p
 - B - s
 - C - f
 - D - d
-

5. W wyniku reakcji wodnego roztworu nadmanganianu (VII) potasu z siarczanem (IV) potasu w środowisku zasadowym:

- A - roztwór zmienia zabarwienie z fioletowego na bezbarwne
 - B - roztwór zmienia zabarwienie z fioletowego na zielone
 - C - reakcja nie zajdzie
 - D - wytrąca się brunatny osad
-

6. Dichromiany (VI) są nietrwałe w środowisku:

- A - kwasowym
 - B - zasadowym
 - C - obojętnym
 - D - są trwałe w każdym środowisku
-

7. W wyniku reakcji glinu z wodnym roztworem chlorku miedzi(II), glin roztwarza się oraz wytrąca się ceglasty osad. Wniosek z przeprowadzonej reakcji powinien brzmieć:

- A - Miedź jest reaktywniejsza od glinu.
 - B - Glin jest reaktywniejszy od miedzi.
-

8. Który ze związków nie jest mocnym elektolitem:

- A - kwas siarkowy (VI)
 - B - kwas azotowy (III)
 - C - siarczan (VI) miedzi (II)
 - D - wodorotlenek sodu
-

9. Do probówki zawierającej rozcieńczony roztwór kwasu azotowego (V) dodano kawałek miedzi. W wyniku tego zaobserwowano:

- A - Nic nie zaobserwowano, reakcja nie zajdzie.
 - B - Zabarwienie roztworu na niebiesko, wydzielenie gazu powodującego mętnienie wody wapiennej.
 - C - Zabarwienie roztworu na niebiesko, wydzielenie gazu brunatniejącego na powietrzu.
 - D - Zabarwienie roztworu na zielono, wydzielenie gazu potrzymującego palenie.
-

10. W wyniku pewnej reakcji powstający produkt przyspiesza reakcje. Zjawisko to nazywamy:

- A - katalizą
 - B - autokatalizą
 - C - inhibicją
 - D - empaltią
-



11. Do jednego szeregu homologicznego należą:

- A - etan, propen, oktan
 - B - benzen, toluen, aceton
 - C - formaldehyd, propanal, aldehyd octowy
 - D - eten, etanol, etanal
-

12. W wyniku dekarboksylacji octanu sodu (reakcja octanu sodu z wodorotlenkiem sodu) otrzymamy:

- A - aceton
 - B - metan
 - C - etylen
 - D - acetylen
-

13. W reakcji karbidu (węglu wapnia) z wodą otrzymamy:

- A - acetylen
 - B - etylen
 - C - benzen
 - D - etan
-

14. Odwadnianie alkoholu etylowego jest przykładem reakcji:

- A - substytucji
 - B - addycji
 - C - eliminacji
 - D - nitrowania
-

15. W probówce znajduje się pewna nieoznaczona substancja. W wyniku dodania do niej chlorku żelaza (III) owa substancja zmienia zabarwienie na fioletowo-czerwone. W probówce znajduje się:

- A - benzen
 - B - fenol
 - C - etanol
 - D - aceton
-

16. W wyniku reakcji etanal z wodorotlenkiem miedzi (II) powstaje pewna substancja. Podaj jej nazwę i nazwę tej charakterystycznej dla aldehydów reakcji:

- A - kwas octowy, Próba Tollensa
 - B - kwas octowy, Próba Trommera
 - C - aceton, Próba Trommera
 - D - etanol, Próba Tollensa
-

17. Ketony możemy otrzymać w reakcji:

- A - próby Tollensa
 - B - utleniania II-rzędowych alkoholi
 - C - reakcji Wurtza
 - D - estryfikacji
-

18. Nazwa grupy funkcyjnej występującej w ketonach nosi nazwę:

- A - aldehydowej
 - B - karboksylowej
 - C - karbonylowej
 - D - estrowej
-

19. Stężenie jonów hydroksylowych w pewnym roztworze wynosi "dziesięć do potęgi minus piętej". pH roztworu wynosi:

- A - 5
 - B - 4
 - C - 9
 - D - 10
-

20. Cechą charakterystyczną stopnia dysocjacji nie jest to że:

- A - zależy od stężenia
 - B - nie zależy od stężenia
 - C - zależy od temperatury
 - D - zależy od rodzaju elektrolitów
-

21. Siarczan (IV) sodu jest solą:

- A - mocnego kwasu i mocnej zasady
 - B - mocnego kwasu i słabej zasady
 - C - słabego kwasu i mocnej zasady
 - D - słabego kwasu i słabej zasady
-





Sprawdzenie postępu przygotowań do matury - CHEMIA

;))

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. A
2. A
3. C
4. B
5. B
6. B
7. B
8. B
9. C
10. B
11. C
12. B
13. A
14. C
15. B
16. B
17. B
18. C
19. C
20. B
21. C