



## Sprawdzenie postępu przygotowań do matury - CHEMIA

;) )

Poziom trudności: Średni

1. Prawidłowy wzór elementarny nadtlenu wodoru to:

- A - H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
  - B - H<sub>2</sub>H<sub>2</sub>
  - C - HO
  - D - HO<sub>2</sub>
- 

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 potrzymanego palenie.
- 

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

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

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