



Chemia ogólna

Poziom trudności: Średni

1. Woda królewska to:

- A - azotan złota
 - B - miesznina stężonego kwasu azotowego i solnego w stosunku molowym 1:3
 - C - miesznina stężonego kwasu solnego z kwasem siarkowym
 - D - cyjanek złota
-

2. które związki należą do szeregu homologicznego metanu?

- A - acetylen, butyn heksyn
 - B - kwas mrówkowy, kwas masłowy, kwas jabłkowy
 - C - propan, pentan dekan
 - D - benzen , toluen, kumen
-

3. jaką masę molową ma atom węgla?

- A - 11 g/mol
 - B - 12 g/mol
 - C - 14 g/mol
 - D - 16 g/mol
-

4. ile izotopów posiada atom węgla?

- A - 4
 - B - 3
 - C - 2
 - D - 1
-

5. Kwas + zasada =....?

- A - sól + sól
 - B - wodór + sól
 - C - sól+ woda
 - D - sól
-



6. Jaki typ związku powstanie w reakcji amoniaku z acetonem?

- A - amina
 - B - imina
 - C - acetal
 - D - amid
-

7. Skrót TNT oznacza:

- A - trotyl
 - B - tetranitronaftalen
 - C - tetranitrotoluen
 - D - tryton
-

8. W wyniku reakcji estryfikacji alkoholu benzylowego i kwasu n-butanowego powstanie:

- A - benzenian butylu
 - B - butanian fenylu
 - C - maślan benzylu
 - D - propionian benzylu
-

9. który ze związków nie jest higroskopijny?

- A - chlorek wapnia
 - B - węglan wapnia
 - C - kwas siarkowy
 - D - wodorotlenek sodu
-

10. która z substancji nie jest cieczą?

- A - szkło
 - B - naftalen
 - C - chloroform
 - D - heksan
-

11. W wyniku reakcji toluenu z bromem w obecności światła powstanie:

- A - p-bromotoluen
 - B - o-bromotoluen
 - C - bromek benzylu
 - D - fenol
-

12. Który z pierwiastków nie pasuje do pozostałych?

- A - Lit
 - B - Sód
 - C - potas
 - D - wapń
-

13. Co powstanie w wyniku reakcji: $\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \dots$

- A - H_2SiO_3
 - B - H_2SiO_4
 - C - $\text{Si}(\text{OH})_4$
 - D - reakcj nie zajdzie
-

14. które z tworzyw sztucznych nie pasuje do pozostałych?

- A - polietylen
 - B - polipropylen
 - C - poliuretan
 - D - polistyren
-

15. Jaki gaz powstaje w wyniku reakcji kwasu azotowego (V) z metaliczną miedzią Cu

- A - tlenek azotu (III)
 - B - tlenek azotu (IV)
 - C - tlenek azotu (II)
 - D - tlen
-

16. jakie jest stężenie procentowe roztworu soli jeśli do 380 g wody wsypano 20 g tejże soli?

- A - 5%
 - B - 10%
 - C - 20%
 - D - 8%
-

17. który z gazów jest bezbarwny i bezwonny?

- A - cyjanowodór
-



- B - tlenek węgla
 - C - chlor
 - D - tlenek azotu (II)
-

18. po spaleniu którego związku pozostanie popiół?

- A - glutaminian sodu
 - B - 2-metoksynaftalen
 - C - palmitynian etylu
 - D - n-heptan
-

19. Gaz syntezowy to:

- A - $\text{CO} + \text{CO}_2$
 - B - $\text{CH}_4 + \text{CO}$
 - C - $\text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
 - D - $\text{CO} + \text{H}_2$
-

20. Jeśli wsadzimy kredę do płomienia, a następnie wsadzimy ją do wody z kilkoma kroplami fenoloftaleiny to czego się można spodziewać?

- A - wydzieli się palny gaz i kreda rozpuści się całkowicie
 - B - roztwór zabarwi się na różowo
 - C - roztwór zabarwi się na niebiesko
 - D - nic się nie stanie
-



Chemia ogólna

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

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