

## Zestawy pytań na egzamin .

**Przedmiot : Chemia**

**Klasa :A2**

**Semestr : wiosenny 2024/25**

### **Zestaw 1**

1. Budowa, nazewnictwo, właściwości i zastosowania wodorotlenków.
2. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 3 mole wodoru  $H_2$ .

### **Zestaw 2**

1. Oblicz skład procentowy (procent masowy) węglanu sodu.
2. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją wyznaczamy?

### **Zestaw 3**

1. Czym jest masa molowa pierwiastka i związku chemicznego.
2. Prawo stałości składu związku chemicznego. Ustal stosunek masowy pierwiastków w tlenku sodu.

### **Zestaw 4**

1. Budowa, podział, właściwości i zastosowania kwasów.
2. Oblicz masę molową kwasu azotowego (V). ( $HNO_3$ )

### **Zestaw 7**

1. Sposoby otrzymywania soli.
2. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją wyznaczamy?

### **Zestaw 8**

1. Budowa, podział i nazewnictwo soli.
2. Czym jest masa molowa pierwiastka i związku chemicznego.

### **Zestaw 9**

1. Prawo stałości składu związku chemicznego. Ustal stosunek masowy pierwiastków w tlenku sodu.
2. Podaj stosunek atomowy i stosunek masowy kwasu fosforowego (V). ( $H_3PO_4$ )

### **Zestaw 10**

1. Budowa, nazewnictwo, właściwości i zastosowania wodorotlenków.
2. Oblicz skład procentowy (procent masowy) węglanu sodu.

### **Zestaw 11**

1. Budowa i nazewnictwo hydratów.
2. Prawo stałości składu związku chemicznego. Ustal stosunek masowy pierwiastków w tlenku sodu.

### **Zestaw 12**

1. Budowa, podział, właściwości i zastosowania kwasów.
2. Podaj stosunek atomowy i stosunek masowy kwasu fosforowego (V). ( $H_3PO_4$ )

### **Zestaw 13**

1. Budowa, podział i nazewnictwo soli.
2. Oblicz masę molową kwasu azotowego (V). ( $HNO_3$ )

### **Zestaw 14**

1. Podaj definicję mola i liczby Avogadra.
2. Oblicz skład procentowy (procent masowy) węglanu sodu.

### **Zestaw 15**

1. Czym jest masa molowa pierwiastka i związku chemicznego.
2. Podaj stosunek atomowy i stosunek masowy kwasu fosforowego (V). ( $H_3PO_4$ )

### **Zestaw 16**

1. Podaj definicję mola i liczby Avogadra.
2. Prawo stałości składu związku chemicznego. Ustal stosunek masowy pierwiastków w tlenku sodu.

### **Zestaw 17**

1. Budowa, nazewnictwo, właściwości i zastosowania wodorotlenków.
2. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 3 mole wodoru  $H_2$ .

### **Zestaw 18**

1. Sposoby otrzymywania soli.
1. Oblicz skład procentowy (procent masowy) węglanu sodu.

### **Zestaw 19**

1. Prawo stałości składu związku chemicznego. Ustal stosunek masowy pierwiastków w tlenku sodu.
2. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją wyznaczamy?

### **Zestaw 20**

1. Budowa, podział, właściwości i zastosowania kwasów.
2. Oblicz masę molową kwasu azotowego (V). ( $\text{HNO}_3$ )

### **Zestaw 21**

1. Sposoby otrzymywania soli.
2. Budowa i nazewnictwo hydratów.

### **Zestaw 22.**

1. Budowa, nazewnictwo, właściwości i zastosowania wodorotlenków.
2. Podaj stosunek atomowy i stosunek masowy kwasu fosforowego (V). ( $\text{H}_3\text{PO}_4$ )

### **Zestaw 23**

1. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją wyznaczamy?
2. Od czego zależy objętość gazu? Objętość molowa gazu.

### **Zestaw 24**

1. Czym jest masa molowa pierwiastka i związku chemicznego.
2. Oblicz skład procentowy (procent masowy) węglanu sodu.

### **Zestaw 25**

1. Budowa, podział i nazewnictwo soli.
2. Napisz wzory następujących hydratów: chlorek wapnia-woda(1/6); siarczan (VI) wapnia-woda(1/2)

### **Zestaw 26**

1. Budowa i nazewnictwo hydratów.
2. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 3 mole wodoru  $\text{H}_2$ .

### **Zestaw 27**

1. Budowa, podział, właściwości i zastosowania kwasów.
2. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 3 mole wodoru  $\text{H}_2$ .

### **Zestaw 28**

1. Oblicz masę molową kwasu azotowego (V). ( $\text{HNO}_3$ )
2. Czym jest masa molowa pierwiastka i związku chemicznego.

### **Zestaw 29**

1. Oblicz skład procentowy (procent masowy) węglanu sodu.
2. Sposoby otrzymywania soli.

### **Zestaw 30**

1. Budowa, nazewnictwo, właściwości i zastosowania wodorotlenków.
2. Oblicz masę molową kwasu azotowego (V). ( $\text{HNO}_3$ ).

### **Zestaw 31**

1. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją wyznaczamy?
2. Prawo stałości składu związku chemicznego. Ustal stosunek masowy pierwiastków w tlenku sodu.

### **Zestaw 32**

1. Prawo stałości składu związku chemicznego. Ustal stosunek masowy pierwiastków w tlenku sodu.
2. Sposoby otrzymywania soli.

### **Zestaw 33**

1. Oblicz skład procentowy (procent masowy) węglanu sodu.
2. Budowa, podział i nazewnictwo soli.

### **Zestaw 34**

1. Budowa i nazewnictwo hydratów.
2. Od czego zależy objętość gazu? Objętość molowa gazu.

### **Zestaw 35**

1. Podaj definicję mola i liczby Avogadra.
2. Podaj stosunek atomowy i stosunek masowy kwasu fosforowego (V). ( $\text{H}_3\text{PO}_4$ )

### **Zestaw 36**

1. Sposoby otrzymywania soli.
2. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją wyznaczamy?

### **Zestaw 37**

1. Budowa, nazewnictwo, właściwości i zastosowania wodorotlenków.
2. Od czego zależy objętość gazu? Objętość molowa gazu.

### **Zestaw 38**

1. Budowa, podział i nazewnictwo soli.
2. Od czego zależy objętość gazu? Objętość molowa gazu.

### **Zestaw 39**

1. Budowa i nazewnictwo hydratów.
2. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 3 mole wodoru  $\text{H}_2$ .

### **Zestaw 40**

1. Sposoby otrzymywania soli.
2. Od czego zależy objętość gazu? Objętość molowa gazu.

### **Zestaw 41**

1. Czym jest masa molowa pierwiastka i związku chemicznego.
2. Podaj stosunek atomowy i stosunek masowy kwasu fosforowego (V). ( $\text{H}_3\text{PO}_4$ )

### **Zestaw 42**

1. Budowa, podział, właściwości i zastosowania kwasów.
2. Oblicz masę molową kwasu azotowego (V). ( $\text{HNO}_3$ )

### **Zestaw 43**

1. Co to są hydraty? Otrzymywanie i właściwości hydratów.
2. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją wyznaczamy?

### **Zestaw 44**

1. Napisz wzory następujących hydratów: chlorek wapnia-woda(1/6); siarczan (VI) wapnia-woda(1/2)
2. Budowa, podział i nazewnictwo soli.

### **Zestaw 45**

1. Podaj definicję mola i liczby Avogadra.
2. Budowa, podział, właściwości i zastosowania kwasów.