

Zestawy pytań na egzamin .

Przedmiot : Chemia

Klasa :A2

Semestr : wiosenny 2023/24

Zestaw 1

1. Budowa, nazewnictwo, właściwości i zastosowania wodorotlenków.
2. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 3 mole wodoru H₂.

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). (HNO₃)

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). (H₃PO₄)

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). (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). (H_3PO_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 H_2 .

Zestaw 27

1. Budowa, podział, właściwości i zastosowania kwasów.
2. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 3 mole wodoru H_2 .

Zestaw 28

1. Oblicz masę molową kwasu azotowego (V). (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). (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). (H_3PO_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 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). (H_3PO_4)

Zestaw 42

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