

Klasa A3
Egzamin z chemii
Semestr 1
Rok szkolny 2024/25

Zestaw 1

1. Czym jest stopień utleniania pierwiastka chemicznego ?
2. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin.

Zestaw 2

1. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin.
2. Jak jest zbudowane półogniwo ?

Zestaw 3

1. W jaki sposób można porównać aktywność chemiczną metali?
2. Do czego służy klucz elektrolityczny ?

Zestaw 4

1. Jak można podzielić ogniwa galwaniczne. Podaj przykłady.
2. Czym jest stopień utleniania pierwiastka chemicznego ?

Zestaw 5

1. Na czym polega bilansowanie reakcji utleniania-redukcji.
2. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin .

Zestaw 6

1. Czym jest utlenianie i redukcja?
2. Jak można podzielić ogniwa galwaniczne. Podaj przykłady.

Zestaw 7

1. Jak jest zbudowane półogniwo ?
2. Czym jest korozja? Metody ochrony metali przed korozją .

Zestaw 8

1. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin.
2. Czym jest stopień utleniania pierwiastka chemicznego ?

Zestaw 9

1. W jaki sposób można porównać aktywność chemiczną metali?
2. Czym jest ogniwo galwaniczne ?

Zestaw 10

1. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin .
2. Na czym polega bilansowanie reakcji utleniania-redukcji.

Zestaw 11

1. Czym jest korozja? Metody ochrony metali przed korozją .
2. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?

Zestaw 12

1. Czym jest stopień utleniania pierwiastka chemicznego ?
2. Jak jest zbudowane półogniwo ?

Zestaw 13

1. Czym jest utlenianie i redukcja?
2. Do czego służy klucz elektrolityczny ?

Zestaw 14

1. W jaki sposób można porównać aktywność chemiczną metali?
2. Czym jest ogniwo galwaniczne ?

Zestaw 15

1. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?
2. Jak można podzielić ogniwa galwaniczne. Podaj przykłady.

Zestaw 16

1. Czym jest korozja? Metody ochrony metali przed korozją .
2. Czym jest stopień utleniania pierwiastka chemicznego ?

Zestaw 17

1. W jaki sposób można porównać aktywność chemiczną metali?
2. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?

Zestaw 18

1. Na czym polega bilansowanie reakcji utleniania-redukcji ?
2. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?

Zestaw 19

1. Wyjaśnij pojęcia : reakcje utleniania-redukcji. Reduktor, utleniacz.
2. Jak jest zbudowane półogniwo ?

Zestaw 20

1. W jaki sposób można porównać aktywność chemiczną metali?
2. Czym jest stopień utleniania pierwiastka chemicznego ?

Zestaw 21

1. Wyjaśnij pojęcia : katoda, anoda. Jakie reakcje zachodzą na tych elektrodach ?
2. Czym jest ogniwo galwaniczne ?

Zestaw 22

1. Czym jest szereg aktywności metali ?
2. Wyjaśnij pojęcia : katoda, anoda. Jakie reakcje zachodzą na tych elektrodach ?

Zestaw 23

1. Czym jest rozpuszczalność substancji?
2. W jaki sposób można porównać aktywność chemiczną metali?

Zestaw 24

1. Wyjaśnij pojęcia : reakcje utleniania-redukcji. Reduktor, utleniacz.
2. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?

Zestaw 25

1. Czym jest ogniwo galwaniczne ?
2. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin.

Zestaw 26

1. Czym jest utlenianie i redukcja?
2. W jaki sposób można porównać aktywność chemiczną metali?

Zestaw 27

1. Na czym polega bilansowanie reakcji utleniania-redukcji ?
2. Wyjaśnij pojęcia : katoda, anoda. Jakie reakcje zachodzą na tych elektrodach ?

Zestaw 28

1. Czym jest rozpuszczalność substancji?
2. Jak jest zbudowane półogniwo ?

Zestaw 29

1. Wyjaśnij pojęcie : szereg elektrochemiczny.
2. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?

Zestaw 30

1. Czym jest rozpuszczalność substancji?
2. Jak można podzielić ogniwa galwaniczne. Podaj przykłady.

Zestaw 31

1. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin
2. Czym jest ogniwo galwaniczne ?

Zestaw 32

1. Czym jest korozja? Metody ochrony metali przed korozją .
2. Jak jest zbudowane półogniwo ?

Zestaw 33

1. Na czym polega bilansowanie reakcji utleniania-redukcji ?
2. Do czego służy klucz elektrolityczny ?

Zestaw 34

1. Czym jest szereg aktywności metali ?
2. Wyjaśnij pojęcia : katoda, anoda. Jakie reakcje zachodzą na tych elektrodach ?

Zestaw 35

1. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin.
2. Wyjaśnij pojęcia : reakcje utleniania-redukcji. Reduktor, utleniacz.

Zestaw 36

1. Czym jest utlenianie i redukcja?
2. Czym jest rozpuszczalność substancji?

Zestaw 37

1. Czym jest korozja? Metody ochrony metali przed korozją .
2. Czym jest szereg aktywności metali ?

Zestaw 38

1. Na czym polega bilansowanie reakcji utleniania-redukcji ?
2. Czym jest mieszanina jednorodna i niejednorodna. Podaj metody rozdzielania mieszanin.

Zestaw 39

1. Wyjaśnij pojęcie : szereg elektrochemiczny.
2. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?

Zestaw 40

1. Wyjaśnij pojęcia : reakcje utleniania-redukcji. Reduktor, utleniacz.
2. Czym jest korozja? Metody ochrony metali przed korozją .

Zestaw 41

1. Wyjaśnij pojęcia : katoda, anoda. Jakie reakcje zachodzą na tych elektrodach ?
2. Do czego służy klucz elektrolityczny ?

Zestaw 42

1. Czym jest szereg aktywności metali ?
2. Jak można podzielić ogniwa galwaniczne. Podaj przykłady.

Zestaw 43

1. Czym jest utlenianie i redukcja?
2. Czym jest siła elektromotoryczna ogniwa galwanicznego ?

Zestaw 44

1. Czym jest ogniwo galwaniczne ?
2. Wyjaśnij pojęcie : szereg elektrochemiczny.

Zestaw 45

1. Wyjaśnij pojęcia : reakcje utleniania-redukcji. Reduktor, utleniacz.
2. Czym jest szereg aktywności metali ?

Zestaw 46

1. Czym jest korozja? Metody ochrony metali przed korozją .
2. Na czym polega bilansowanie reakcji utleniania-redukcji ?

Zestaw 47

1. Do czego służy klucz elektrolityczny ?
2. Czym jest szereg aktywności metali ?

Zestaw 48

1. Czym jest utlenianie i redukcja?
2. Wyjaśnij pojęcie : szereg elektrochemiczny.

Zestaw 49

1. Czym jest utlenianie i redukcja?
2. Wyjaśnij pojęcia : katoda, anoda. Jakie reakcje zachodzą na tych elektrodach ?

Zestaw 50

1. Czym jest szereg aktywności metali ?
2. Wyjaśnij pojęcia : reakcje utleniania-redukcji. Reduktor, utleniacz.