

Klasa 8
Egzamin z chemii
Semestr jesienny
Rok szkolny 2023/24

Zestaw 1

1. Co to jest dysocjacja? Jak dysocjują kwasy?
2. Podaj wzory kwasów chlorowodorowego i siarkowodorowego, otrzymanie, właściwości i zastosowania tych kwasów.

Zestaw 2

1. Budowa kwasów. Podział kwasów.
2. Co to jest dysocjacja? Jak dysocjują kwasy?

Zestaw 3

1. Podaj wzory kwasów siarkowego (IV) i siarkowego (VI), otrzymanie, właściwości i zastosowania tych kwasów.
2. Omów przebieg reakcji zobojętniania.

Zestaw 4

1. Co oznacza pojęcie skala pH, odczyn kwasowy, zasadowy, obojętny.
2. Budowa kwasów. Podział kwasów.

Zestaw 5

1. Co to jest dysocjacja? Jak dysocjują kwasy?
2. Omów mechanizm reakcji metali z kwasami.

Zestaw 6

1. Podaj wzory kwasów chlorowodorowego i siarkowodorowego, otrzymanie, właściwości i zastosowania tych kwasów.
2. Omów przebieg reakcji zobojętniania.

Zestaw 7

1. Omów przebieg reakcji zobojętniania.
2. Co oznaczają pojęcia: kwas, zasada, elektrolity.

Zestaw 8

1. Co oznacza pojęcie skala pH, odczyn kwasowy, zasadowy, obojętny.
2. Omów mechanizm reakcji metali z kwasami.

Zestaw 9

1. Co to jest dysocjacja? Jak dysocjują kwasy?
2. Co to są sole? Budowa soli. Nazewnictwo soli.

Zestaw 10

1. Budowa kwasów. Podział kwasów
2. Co oznaczają pojęcia : kwas, zasada, elektrolity.

Zestaw 11

1. Co oznacza pojęcie skala pH, odczyn kwasowy, zasadowy, obojętny .
2. Omów mechanizm reakcji metali z kwasami .

Zestaw 12

1. Podaj wzory kwasów chlorowodorowego i siarkowodorowego, otrzymywanie ,właściwości i zastosowania tych kwasów.
2. Co to jest dysocjacja ? Jak dysocjują kwasy ?

Zestaw 13

1. Co oznaczają pojęcia : kwas, zasada, elektrolity.
2. Omów przebieg reakcji zobojętniania.

Zestaw 13

1. Co oznaczają pojęcia : kwas, zasada, elektrolity.
2. Omów przebieg reakcji zobojętniania.

Zestaw 14

1. Co oznacza pojęcie skala pH, odczyn kwasowy, zasadowy, obojętny .
2. Budowa kwasów. Podział kwasów.

Zestaw 15

1. Co to są sole? Budowa soli. Nazewnictwo soli.
2. Omów przebieg reakcji zobojętniania.

Zestaw 16

1. Omów mechanizm reakcji metali z kwasami .
2. Budowa kwasów. Podział kwasów.

Zestaw 17

1. Co oznacza pojęcie skala pH, odczyn kwasowy, zasadowy, obojętny ..
2. Co to są sole? Budowa soli. Nazewnictwo soli.

Zestaw 18

1. Podaj wzory kwasów siarkowego (IV) i siarkowego (VI), otrzymywanie ,właściwości i zastosowania tych kwasów.
2. Omów przebieg reakcji zobojętniania

Zestaw 19

1. Kwas siarkowy (VI)-budowa, właściwości, zastosowanie.
2. Kwasy beztlenowe-otrzymywanie i właściwości.

Zestaw 20

1. Co to są wskaźniki? Podaj przykłady.
2. Zapisz reakcję kwasu węglowego z zasadą sodową.