Kāpēc skābes un bāzes ir pretstati?

ES PRATĪŠU

Ievērot drošības noteikumus darbā ar skābēm

Noteikt skābu vidi, izmantojot pH vērtību un indikatora krāsas maiņu

ES ZINĀŠU

Kas ir skābes?

Kādas ir skābju ķīmiskās formulas?

Kādi ir skābju nosaukumi?

Kur skābes izmanto?

Rakstīt skābju iegūšanas reakciju vienādojumus

Skābes rodas **skābo oksīdu** reakcijās ar ūdeni.

ES ZINĀŠU

Skābes un bāzes ir **kodīgas vielas**.

Skābju un bāzu šķīdumiem ir atšķirīgas **pH** vērtības.

Skābā un bāziskā vidē **indikatora krāsa** ir atšķirīga.

Skābes un bāzes ir vielas ar "pretējām" īpašībām.

Skābju reakcijas ar bāzēm sauc par **neitralizācijas reakcijām**.

Neitralizācijas reakcijās rodas **sāļi**.

Skaidrot, kas ir sāļi

Rakstīt sāļu ķīmiskās formulas

Nosaukt sāļus

ES PRATĪŠU

Ievērot drošības noteikumus darbā ar bāzēm

Noteikt bāzisku vidi, izmantojot pH vērtību un indikatora krāsas maiņu

ES ZINĀŠU

Kas ir bāzes?

Kādas ir bāzu ķīmiskās formulas?

Kādi ir bāzu nosaukumi?

Kur bāzes izmanto?

Rakstīt neitralizācijas reakciju vienādojumus

Rakstīt sārmu iegūšanas reakciju vienādojumus

Rakstīt neitralizācijas reakciju vienādojumus