

Tunnikontroll. Alused

1. Täida lüngad.

Alused on ained, mis annavad vesilahustesse-ioone.

Tüüpilised alused on hüdroksiidid, mis koosnevad-ioonidest ja-ioonidest.

Hüdroksiide jaotatakse lahustuvuse põhjal vees ja

Vees lahustuvad alused e leelised on üksiti ka alused, millel on toime ja mida tuleb seetõttu käsitseda ettevaatusega.

Leelised muudavad värvust. Lahustumatud alused indikaatorite värvust ei muuda.

Leeliseid moodustavad metallid asuvad perioodilisustabelis ja rühmades.

Naatriumhüdroksiidi nimetatakse ka seebikiviks, sest

Tänapäeval kasutatakse koduses majapidamises NaOH lahust

Kaltsiumhüdroksiidi nimetatakse ka lubjaks ja teda kasutatakse

2. Koosta hüdroksiidide valemid. Märki kastikesse „+“, kui hüdroksiid on leelis, ja „-“, kui hüdroksiid on lahustumatu.

- | | | |
|-----------------------|-------|--------------------------|
| a. naatriumhüdroksiid | _____ | <input type="checkbox"/> |
| b. plii(IV)hüdroksiid | _____ | <input type="checkbox"/> |
| c. baariumhüdroksiid | _____ | <input type="checkbox"/> |
| d. vask(I)hüdroksiid | _____ | <input type="checkbox"/> |
| e. raud(II)hüdroksiid | _____ | <input type="checkbox"/> |

3. Kirjuta hüdroksiidide nimetused.

- | | |
|------------------------|-------|
| a. KOH | _____ |
| b. Sn(OH) ₄ | _____ |
| c. Cr(OH) ₂ | _____ |
| d. Al(OH) ₃ | _____ |
| e. Fe(OH) ₃ | _____ |