

Závěrečné opakování II.

1. Napiš názvy jednotlivých skupin z periodické tabulky:

I. A
II. A
III. A
IV. A
V. A
VI. A
VII. A
VIII. A

2. Doplň oxidační čísla:

kyslík v oxidech	O
síra v sulfidech	S
chloru v chloridech	Cl
OH skupiny v hydroxidech	OH
vodíku v kyselinách	H

3. Alkalické kovy zbarvují plamen. Urči jednotlivé barvy u těchto prvků:

Na
K
Li

4. Železo se zpracovává na litinu a ocel. Napiš základní vlastnosti těchto produktů:

Litin
Ocel

5. Uveď základní vlastnosti vodíku a kyslíku:

vodík
kyslík

6. Vysvětli zákon zachování hmotnosti, dále co je produkt a reaktant:

zákon zachování hmotnosti:
.....
reaktant
produkt

7. Vysvětli termín neutralizace:

.....
8. Co je indikátor? Uveď příklady indikátorů.
.....
příklady:

9. Urči, zda je látka kyselá, neutrální či zásaditá:

pH 7
pH 11
pH 1