

umul, zirconiumul, thoriumul, yttriumul, ceriumul, lanthanul, didymul, manganesul, uraniumul, pelopiumul, niobiumul, erbiiumul și terbiiumul.

A treia secție. Metalele secției a treia absorb oxigenul la o temperatură înaltă, nu descompun apa decât la rouă, săz la temperatura ordinarie în prezența acidilor. Metalele secției aștia sînt:

Ferul, nickelul, cobaltul, zincul, cadmiiumul, cromul, vanadiumul.

A patra secție. Metalele așteia secții absorb oxigenul la o temperatură înaltă, descompun apa la căldura rouă, dar nu o descompun în prezența acidilor. Metalele secției aștia sînt:

Tungstenul, molybdenul, osmiumul, tantalul, titanul, stanniumul, stibiumul.

A cîncea secție. Metalele secției a cîncea descompun aerul apos înțet și la o temperatură prea înaltă; oxidii lor nu se redă prin căldură. Aște meta-
le sînt:

Bismuthul, plumbul, cuprumul.

A șasea secție. Așcastă secție cuprinde metalele numite povile, care nu descompun apa, și ai căroră oxidii se redă prin căldură. Aște meta-
le sînt:

Mercurul, argintul, rhodiumul, iridiumul, palladiumul, rutheniumul, platinul și aurul.

Metalele sînt kîte o dată divizate:

1° În metale alcaline, care sînt: potasiiumul, sodiumul, lithiumul;

2° În metale alcalino-terroase, care sînt: calciumul, bariumul, strontiumul;

3° În metale terroase, care sînt: aluminiumul, magnesiumul, gluciniumul, zirconiumul, yttriumul, erbiiumul, terbiiumul, thoriniumul, pelopiumul, niobiumul, ceriumul, lanthanul, didymul;

4° În metale proprii zise, care sînt: manganesul, ferul, chlorul, zincul, cadmiiumul, cobaltul, nicke-