

din proprietățile lor cele esențiale. S. Es. vorbă Chlorū, aduce a minte coloarea cea verzie a acestui gaz; vorbă Bromū arată mirosul cel greș al acestui corp.

Corpii simpli se împart în două clase: Metaloidi și metale.

Această deosebire nu este decât totuși privitoare. Așa arsenicul poate fi pus și între metale și între metaloidi. Cu toate acestea vom primi această divizie, pentru că este primitivă mai de tot chimistii, și afară de aceasta ajută mult la învederarea corpurilor simpli.

Metalele se deosebesc de metaloidi prin proprietatea lor cea esențială de a forma vase zbindu-se cu oxigenul, în vreme că metaloidii, combinându-se cu oxigenul, produc tot-d'azna numai compoziții nestri săruri acide. — Nu se cunoaște încă o vase salifiabilă care să rezulte din combinația unei metaloid cu oxigenul.

LISTĂ DE METALOIDI ȘI DE METALE.

METALOIDI.

* Arsenicū	Carbonū	Iodū	Siliciumū.
Azotū	Chlorū	Oxigenū	Sulfū
Borū	Fluorū	Phosphorū	Telluriumū
Bromū	Hydrogenū	Seleniumū	

METALE.

+ Aluminiumū	+ Didymū	+ Niobiumū	+ Tantalū
x Antimoniumū	+ Erbiumū	x Osmiumū	x Terbiumū
x Argintū	+ Ferū	x Palladiumū	+ Thoriumū
x Aurū	Gluciniumū	Pelopiumū	x Titanū
x Bariumū	x Iridiumū	x Platinū	Tungstenū
x Bismuthū	x Lanthanū	x Plumbū	x Uraniumū
x Cadmiumū	Lithiumū	Potassiumū	+ Vanadiumū
+ Calciumū	x Magnesiumū	x Rhodiumū	+ Yttriumū
x Ceriumū	x Manganesū	x Rutheniumū	+ Zincū
x Chromū	x Mercurū	+ Sodiumū	x Zirconiumū.
x Cobaltū	+ Molybdenū	x Stannumū	
x Cuprumū	x Nickelū	x Strontiumū	