

$500 + 100 + M =$	sulfatū neutrū;
$675 + 100 + M =$	azotatū neutrū;
$275 + 100 + M =$	carbonatū neutrū;
$450 + 100 + M =$	oxalatū neutrū;
$943 + 100 + M =$	chloratū neutrū;
$1143 + 100 + M =$	perchloratū neutrū;
$2086 + 100 + M =$	iodatū neutrū.

Daca toate metalurile ar fi de la s' se prechinse si fiecare din substitutiiilor lor saline, atunci valoarea acelor metale ce s'ar substitua unele in locul altora, ar reprezenta echivalența lor.

Dar aceste substitutii fiindu-se numai pentru oarie-care metal, vom arăta, cum vom traxa despre metale, metodele ce să joace și fixa echivalența acelor metale ce nu se prechină din disoluția lor saline.

#### OBSERVAȚIILE LUI BERGMANN PENTRU ECUVALENȚĂ.

Prin Richter și Wenzel, asemenea lui Bergmann s'a ocupat cu prechinarea metalelor unele printre altele, și cu fenomenele relativ la păstrarea neînțării sărărilor după descompunerea lor. Dar analizele sale nu au avut efecte, Bergmann nu a putut săne legea dată de Wenzel.

În cadrul unei observații ale Bergmann așa însă o importanță rezală înțit pente statice și analize chimice; el a avut mai întâi ideea de a determina greutatea unui corpură neîndată într-o combinație a cărei greutate era lăsată să se predea și a cărei compoziție era cunoscută.

Așa, după observația lui Bergmann, s'a putut prezenta proporția de acidă sulfică, combinând acest acid cu barita și determinând greutatea sulfatului de bariu format.

#### LEGEA LUI BERZELIUS.

Richter întocmisse pente sărăriile de același număr raport constant între acidă și între oxidul basei; demonstrând că în substituția unei metale printre altele nu devințăitatea sărării nu se alterează. — Legea aceasta nu se în-