

violat în flacăra esterioară, și care se decoloră în flacăra interioară.

Încălzite cu azotatul de potas și cu potas și xprile de mangan și daș manganat de potas ce coloră apa în verde, formă o lixoaie pembea cu acidi întinși, și se decoloră repede prin contactul acidului sulfos și al materilor organice, precum zahărul, xirtica, etc. Acest din xrmă caracter este cel mai important, și săzgește a deosebi manganul de toate celelalte metale.

F E R U.

Ferul este considerat ca cel mai important din toate metalele. Este prea cu încălzire în natură; se găsește mai cu seamă în stare de oxid, de sulfur și de carbonat.

Ferul de comerț nu este nici odată curat; xprinde tot-d'azna xme de carbon, de siliciu și kite odată de phosphor.

Fiind-cu se observă kite-va diferențe între proprietățile ferului curat și ale ferului de comerț, vom examina desxprut ferul săz aceste două stări.

FERU CURAT.

Spre a dobîndi ferul într-o stare de curăție absolută trebuie a pedze xul din oxid și prin hydrogen și scăt săz influența kăldurii.

Temperatura la care se operează pedzirea eșerită o mare influență asupra proprietăților metalice. Dacă această pedzire s'a făcut la rouă viș, ferul este albaștriu; presentă cea mai mare parte din proprietățile fizice ale ferului de calitatea întâia de comerț; este numai puțin mai anevoie de tonit.

Dacă se pedze, precum s'a recunoscut de D. Magnus, peroxid de fer curat prin hydrogen, la temperatura unei flăcări de lampă de alcool, se dobîndește ferul săz forma unei păvere negre foarte poroasă, care