

azotică, mi se rezolvă în lichoare prezenta acidului sulfuric ca chlorurul de bariu.

Carbonatul de bariu ce provine din reacția carbonatului de sodiu asupra sulfatului de bariu, se pune în contact cu acidul azotic întins de apă ce-l dizolvă. Astfel se dobîndesc azotați de bariu, a căria natru se rezolvă lesne prin reacții ordinari.

Așa dar metoda lui Dulong are folosul de a face solubile, mi prin zgomot lesne a se rezolvă, toate substanțele ce nu se dizolvă d'a dreptul nici în apă nici în acid.

KARAKTERI ĆENERICI AI SĂRĂRIOR PRINCIPALE.

CHLORURI.

Chloruri, afară de chlorurul de argint și de protochlorurul de mercur, sînt solubili în apă.

Cei mai mulți rezistă la căldură și temperaturi mari; ca toate acestea chloruri de aur și de platină, mi alții mai mulți chloruri ai secției din zgomot, se descompun prin căldură, deace tot chlorul lor mi lasă metalul curat.

Chlorul trece în general a produce chloruri volatile. Exemplu: chloruri de fier, de stibiu, de stannu, de bismut, de zinc, etc.

Chloruri nu se descompun prin căldură: fiind în încălzesc în ea ca bi-oxidul de magneziu și acidul sulfuric, deace chlor: numai ca acidul sulfuric, da acidul chlorhidric. Chloruri de mercur, de argint și de plumb se descompun ca mai mult greutate decît cei alți chloruri prin acidul sulfuric. Deace acidul chlorhidric se înlesnește în încălzind mai întîi chloruri acestea ca potasiu sa ca sodiu, mai înainte de a pune în contact ca acidul sulfuric.

Încălzind-se ca acidul azotic, chloruri da apă regală, ce se caracterizează prin proprietatea de a dizolva aurul. Numai chlorurul de argint nu produce apă regală ca acidul azotic.

Chloruri forme în substanțele de protoxidul de mercur și prin precipitat alb (calomelas) nesolubil în apă curată, so-