

Кътре 100°, potassa și soda mono-hydratate перд oxygenul лор съвт инфленца chlorului și се transformъ in chloruri de potassium și de sodium.

Акціяа bromului și а iodului асъпра oxidilor este tot ачееаш ка а chlorului.

Акціяа sulfurului. — Sulfurul лъкреазъ in џенерал, ла о температуръ иналтъ, асъпра челор доъ элементе але oxidilor, și продъче sulfurul металичи, acidul sulfuric și acidul sulfuric.

Ачееаш реакціяа este адеаа инсоитъ де хн дераџмент де кълџъръ și де лъминъ. Нъмаи oxidul тероши нъ се атакъ де sulfur.

Potassa, soda, barita, calcele че се инкълзеск хшор къ sulfur, formъ polysulfurul și hyposulfuric și polysulfuric și sulfuric, дака температуръа este иналтъ.

Акціяа phosphorului. — Phosphorul лъкреазъ, съвт инфленца кълџъри, маи асъпра тхълор oxidilor și продъче хн phosphatul și хн phosphurul. Дака реакціяа се фаче in пресенціяа апей, се добинџе къ oxidul алкаини и акаино-тероши о аместекътъръ де phosphatul și де hyposulfuric, și се дераџ phosphurul де hydrogenul și hydrogenul.

Акціяа металелор. — Акціяа металелор асъпра oxidilor, дъ нашере феноменелор зрмътоаре:

1° Металеле иаџ tot oxygenul oxidului, и елиминъ металул и се комбинъ пе зрмъ къ металул редъс супе а форма хн алациџ;

2° In акціяа хнџи метал асъпра хнџи oxidul, поате съ се такъ о редъкџие некомплектъ и хн oxidul маи нъџин oxygenatul дерит чел д'интиџ че рџмине либер саџ се комбинъ къ oxidul че с'а format;

3° In сфирмил металул поате съ нъ есерџите ниџи о акціяа асъпра oxidului.

Potassiumul și sodiumul, че аџ о афинитате маре пентрџ oxygenul, дескомпън маи тоџи oxidul металичи.

Препараціяа а oxidilor. — Препараціяа oxidilor се фаче in маи мълте модџри; нои вом снъне нъмаи пе челе маи принципале.