

potassa, kind se atințe, spre esemplă, кз о варгъ де сѣр поміе, атенчі апде істе, ші се трансформъ ін oxidū de potassiumū (potassъ).

Potassiumul se прѣstreазъ фъръ алтераціе ін oxigenū saș ін аерѣл atmosfерік де tot ѣскаці.

Deskomпъне апа ла temperаtura ordinarіе ші' іа oxigenul; аша, kind se арзнкъ зп глоблец де potassiumū інтр'эн vas plin де апъ, атенчі се vede інвртіндъ-се рее-педе, ші devenінд інкandescent; атенчі се комбінъ кз co-xigenul апеі, спре а форма potassъ че рѣміне ін disолацїе, іар hydrogenul апеі devіне лібер.

Реакціеа potassiumuluі асзурѣ апеі desvoltінд' о temperаturъ преа іналтъ, hydrogenul се інфлакъръ ін контактѣл аерѣлш ші репродъче апъ.

Spre а се konstata prodъкціеа hydrogenuluі ін еес-періенца пречедентъ, се інтродъче о кзантиате мікъ (де апъ інтр'эн тѣв plin де меркър ші се face де течеа інтр'ячест тѣв зп глоблец де potassiumū. Індатъ че ачест металосе пѣне ін контакт кз апа, реакціеа се determінъ; hydrogenul deraціндъ-се депрїмъ колоана де меркър дін тѣв, ші ін кіте-ва кліне тѣвл се афлъ plin де hydrogenū.

Potassiumul are asemenea о mare аfїnitate pentрѣ chlorū, ші се інфлакъръ kind се інтродъче ін газѣл ачестѣ.

Аfїnitatea potassiumuluі pentрѣ oxigenū ші pentрѣ chlorū се хїлісѣ адесеа спре а лѣа oxigenul дін маі мѣлте комбїнаціі; аfїnitatea ачестѣ а permis а се іsола маі мѣлці корпї сімплі, преку siliciumul, borul, aluminіuul, magnesiumul, etc.

Potassiumul се комбінъ кз чеа маі mare parte ддін metaloidі.

Препараціе. — Davу а іsолат potassiumul, кз кінд hydratul де potassъ ла акціеа знеі піле пѣтерніче. А фъкт о kavitate інтр'о вѣкатъ де potassъ hydratatъ, ші а змплѣт'о де mercurū; а пѣс вѣката де potassъ пе о плаакъ металікъ че а адс'о ін команікаціе кз полѣл positіv ал знеі піле де 150 де элементе, іар полѣл negatіv ал пілдеу комѣніка кз меркърѣл.

Potassa hydratatъ s'a deskomпъс, sѣbt інфлзенца ккѣ.