

Maї mєлцї oxidї, кiар ачеiа че sїnt nepedєktїbїлї prin кєлдєрє, атакє platinul sєєт inflєnцa знеї temperaturї инєлцate.

Platinul єєrete se знеще кє sulfurul kїnd se инкєлзєще de ацїєns; platinul forpat нє se комбїнєт кє dїnsєл de-кїт преа аневоє.

Phosphorul шї arsenїcul se знеск iарєш кє platinul єєrete, шї formєт зп phosphurї шї зп arsenїcurї преа fєsїbїлї.

Kїnd se арде интр'єн крєзсет de platiuї o materie organicє кєprinzїnd phosphorї, прекєтм креєрєл, атєнчї se prodєче, prin pedєкцїea acidulї phosphoricї, phosphurї de platinї care este преа тоnїtor; de ачеєа крєзсетєл se шї ингєзрєще ин кїте-ва клїе.

Chlorul se авsoарєє инчет de platinї. Iodul шї bromul нє'л атакє.

O amestecєтєрє de silice шї de кєрєзне рєлєкреазє азєпра ачєстї метал, прекєтм a demonstrat ачєастa D. Boussingault, шї formєт siliciurї de platinї; крєзсєцї de platinї se афлє реpede атакацї kїnd se инкєлзєск кє нїще кєрєзнї, а кєрora чєнєшє кєprinde tot d'аєna silice. Este neапєрат, спрє а пєстра зп крєзсет de platinї, а'л интродєче ин тїмпєл калчїнацїєї интр'єн крєзсет de Hesse спрє а'л ferї de ацїєа чеа d'o-datє а кєрєзнїлор шї а чєнєшєї.

Platinul se алїє кє маї toate metalele ла o temperaturє маї мєлт сає маї пєдїн инєлцатє; kїnd este преа dїvisat, атєнчї se амалгамєт кє mercurul.

Platinul metalїк se presentє sєєт dїferїte aspecte.

Kїnd provїne din калчїнацїєа chloruruluї de platinї ammoniacalї, атєнчї este єєretos, интєнекат, вїнєт ка чєнєшєа: se нємєще атєнчї platinї єєrete сає спєтєтє; єєretele de platinї iа лєчїре prin фрекаре.

Kїnd platinul se рєчїнїтє din зna din solзцїїle sale, атєнчї se presentє кїте odatє sєєт forma знеї пєлєрї negre че se нємєще negrє de platinї.

Negrє de platinї. — Se poate рєпарє negrє de platinї prin dїferїte metoade; ачєєа че se зрємєазє.