

dînsă; avia dela încenștă acestăi veac s'a întrecîndat în laboratoriiile de ximie și în arte.

Platinul foprat este mai tot așă de alb ca și argintul; ia o mare lăcîre prin polit; nă are nici savoare, nici mîros; este prea dăktil și prea maleabil; окъпъ алчînчilea rang între metale pentru maleabilitate și алtreilea pentru dăktilitate.

Un fir de 2 milimetre de diametră se pîne săvt o greutate de 124 kilograme.

Platinul este mai moale dect argintul; dar niscaî zrme de iridiumă îi adaogă tîrimea lăi. Este mai tare de ct cuprumul și nă așă tare ct ferul. Este чел mai пăгîn dilatabil din toate metalele. Densitatea sa varieie între 21, 47 și 21, 53, dăpă căm a fost mai mălt săș mai пăгîn чоқкнит. Dăпă D. Marchand, densitatea platinului tonit ar fi de 21 nămai.

Platinul este nefășibil într'un fok de fopgă, dar se топеше lesne la săлторăл кă gaz hydrogenă și oxigenă. Ла кьдăра albă, se immoae, se poate fopra, și se poate săda așăpra lăi-însăși ca ferul. Această proprietate este prea преціоасă; permite a se face скъле de platin. Platinul se pare volatil kînd se încълзеше la o temperatără prea îпълцат, și prodăche nișe skîntei străлăчitoare kînd se espăne la факăра săлторăлăи кă gaz hydrogenă.

Platinul nă este oxidată prin aer, nici la рече, nici la калд. Nă desкомпăне apa în nici o îмпреціăраре, și nă este atakat dect print'r'un mik năмър de acidă.

Acidul azotică nă are акдіе așăpra platinului кăрат, dar îl disolvă kînd este aliat кă o кзантиате ацізнсăтоаре de argintă și de aură. Adevăratăл săș disolvant este apa регалă. 100 пърці de апă регалă, formată de 75 п. de acidă chlorhydrică la 15°, și de 25 пърці de acidă azotică la 35°, not disolва 1, 2 пърці de platină.

Acidă sulfurică și chlorhydrică nă disolvă platinul.

Platinul este tare atakat prin potassă și lithină, și mai anevoe prin sodă. O amestekăтăрă de nitru și de potassă îl атакă prea penede.

Bi-sulfatul de potassă лăкреазă iarăș așăpra platinului.