

isola argintul în stare metalică, ал комбина кэ mercurul, ші а форма зп amalgamă каре, fiind lichid ла temperatură ordinară ші преа греж, poate сѣ се despartѣ лесне din masă fърѣ ка сѣ fie de trezindѣ а о încălzі. Dăпѣ ачеа се dobândеше argintul destilând amalgamul;

2° În modă de кэ пелационе, се concentръ argintul în plumbă, ші се formă ast-fel зп алациѣ каре, prin oxidare, дѣ пашере де литарѣ каре се скърде ші де аргинт кэрат каре сѣ.

A U R U.

Aurul este insinid, fърѣ mimos, de о колоаре галбенѣ пэунтел роміетикѣ. Кінд este pedăс în foі преа сѣпцирі, азнчі се паре verde prin transmisіне ші рошѣ prin reflexіне. Дака este în пълбере преа тѣрзнтѣ, este галбен виоріѣ.

Aurul kristalisѣ în piramide кэадрангларіі саѣ în octaedri: се афлѣ în natърѣ сѣѣ diferite forme че derivă дела кѣѣ. Este маі пэун таре декіт argintul ші маі аша де моале ка plumbul; este чел маі maleabil ші чел маі дэктил din metale. Се poate pedăче în foі де о а зечеа mic de milimetrѣ în grosime; чінчі centigrame де аурѣ pot fi trase într'зп fir лэнг де 162^m, 419.

Tenacitatea aurului este маі микѣ декіт а ferului, а cuprumului, а platinalui ші а argintului. Acest metal се контрактѣ мѣлт маі мѣлт декіт челе-л-алте трекінд din starea lichidă în starea solidă. Densitatea aurului totit este de 19,258 ші devine 19,377 prin батере кэ чокапѣл.

Aurul întrѣ în topire ла 32° Ry: ачеастѣ temperaturѣ кореспонде маі кам ла 1100° de termometrѣл де аер. Aurul, în stare lichidă, се араѣ verde.

Este маі кам фикс кінд се încălzеше în формале ordinară; дар се volatilisѣ simăit în focolarѣл знеі оглінде маі арзтоаре, ла флакѣра сѣфлиторѣлѣ кэ oxigenă ші hydrogenă, саѣ кінд се еспэне în foі преа сѣпцирі ла акциеа знеі батеріі тарі саѣ а знеі пиле voltaice преа тѣтернице.