

Argintul nu are nici miros nici savoare. Este punctul mai tare decât aurul și mai moale decât cuprumul; densitatea aurului, este cel mai dens și cel mai maleabil din toate metalele.

Оксид ал патрелеа rang între metale pentru tenacitate; și fir de două milimetre de secție cere o greutate de 85 kilograme spre a se rupe. Este punctul mai ușor decât plumbul; densitatea sa este de 10,4743: această densitate se adaugă prin ciocnirea, și poate merge până la 10,542.

Argintul intră în topire la 22° de pirometrul lui Wedgwood; această temperatură corespunde mai la 1000° centigrade; este puțin volatil; volatilitatea sa se adaugă prea mult în prezența unei cărant de gaz, este prea repede sub influența căldurii produse prin arditorul unei lentilii să și a unei scântecări cu gaz hidrogen și oxigen.

În atelierul de afinație al metalelor prețioase unde se topește în sic-care și mase mari de argint, se feresc bine-ba de pierdere cele mari ce ar rezulta din volatilizație să și din tragera cea mecanică a acestei metal fiind a comunistă forțate de topire cu condiții de zid de câte 25 până la 30 metre în lungime, care se deshid, înainte de a intra în căminul usinei, în nișă camere mari unde argintul se condensează.

Kind se topește argintul într-un creșet de pământ, se vede adesea globulețe metalice mici de capac, care provin din volatilizația argintului.

Argintul nu se oxidează nici în aerul uscat, nici în aerul umed; nu se încide la aer decât sub influența absorptor să și sursă. Argintul vărește devine incandescent într-un cărant de hidrogen, kind se încălzește la 130° .

D. Lucas a arătat că argintul cărat și tonit avea proprietate de a dizolva oare-care cantitate de oxigen și de a lăsa să ese kind se solidifică. D. Gay-Lussac a demonstrat că cantitatea de oxigen absorbită pe ea fi de două-zeci și două de ori volumul argintului; prezența unei cantități mici de cupru face de pierde argintul