

Cupruru	10000	Feru	1580
Auru	9360	Stannumu	1550
Argintu	7360	Plumbu	830
Zincu	2850	Mercuru	345
Platinu	1880	Potassiumu	133

Topirea metalelor este prea variabilă. Șpale, prețul plumbului, stannumului, se tonesc bine mai jos de cînd să fie romie; altele, prețul platiniului, rhodiumului, iridiumului, se tonesc numai că o grăznișă pînă la șase sau șapte ori mai mult ca și oxigenul și hidrogenul.

Tabelul următor dă ordinea de topire a metalelor principale:

Mercuru	— 39°	Manganesu. Între fontă și feru.	
Potassiumu	+ 58	Nickelu	idem.
Sodiumu	90	Feru bătăt	2118
Stannumu	220	Palladiumu	
Bismuthu	246	Molybdenu	Alproape de netom-
Plumbu	312	Uraniumu	pe, lăinindă-se numai
Cadmiumu	360	Tungstenu	la un foal de cîmpiu
Zincu	370	Chromu	pînă la șapte ori mai mult ca și oxigenul.
Antimoniu	432	Titanu	
Argintu	1022	Ceriumu	Netomitoare la foală
Cupruru	1092	Osmiumu	de cîmpiu și mai pu-
Auru	1102	Iridiumu	ternic; tonitoare la șase
Fontă bînătă	1587	Rhodiumu	făltătorul că gaz hidro-
Odor între fontă și feru.		Platinu	genul și oxigenul.

ACȚIUA OXIGENULUI, A AERULUI ATMOSFERICU III A APEI ASUPRA METALELOR.

Kite-va metal, prețul potassiumului, sodiumului, absorbe oxigenul la temperatură obișnuită; dar cea mai mare parte din metale nu se oxidă pînă la 100° C. Kite-va metal, prețul aurului, platiniului, palladiului, rhodiumului, iridiumului, nu absorbe oxigenul la pînă la 150° C.

Aerul poate crea o atmosferă metalor că oxigenul, dar și mai puțină apă, aerul să fie uscat; atunci se formează o hidratată carbonată.

În mod normal, pot descompune apă la temperatură obișnuită, prețul potassiumului și sodiumului; altele,