

doite, în cape perchlorurul de aură împăinește rolă de acid, și celelalte chloruri rolă de bază, cristalină în general că înlesnirea și sînt mult mai stabile decât perchlorul de aură.

Chlorurul de aură și de potassium (chloro-aurat de potassium) are pentru formă KCl,  $Au_2Cl^3$ , 5HO; cristalină în prisme cuadrangolare alăptite, săd în tabele hexagonale de o coloare galbenă; se oflorește la aer și se transformă printre căldără modepată într-o combinație de chlorură de potassium și de prochlorură de aură; în timpul acestei descompuneri se derazează chlorul.

Chlorurul de aură și de sodium (chloro-aurat de sodium) are pentru formă NaCl,  $Au_2Cl^3$ , 4HO; este galben și cristalină în prisme cuadrangolare alăptite, nealterabile la aer; această sape înădită este întrebănată în tratamentele boalaelor venepiene.

Se cunoaște încă chloro-auratii de barium, de calcium, de magnesium, de manganesc, de cobalt, de nickel, de zinc, de cadmium, etc.

Se prepară chlorurul de aură atâtănd aurul prin apa regală, și evaporind lăvătoarea asta spre a roni prisoanele de acid sărăcășă a descompunerei chlorurului.

#### ALIAGE DE AURU.

Aurul se combină mai că toate metalele,

Se știe că dă-drenat că manganesul, ferul, zincul, cobaltul, nickelul, stannumul, antimoniul, bismuthul, etc.

#### ALIAGE DE AURU III DE CUPRUMU.

Aurul se aliează în toate proporțiile că cuprului.

Cuprul înțărăște coloare aurului, adăugând tăpimea lui, îl face mai tonitop, dar micșorează maleabilitatea și duratălitatea sa.

Greutatea specifică a aliazelor de aură și de cupru este mai mică decât a metalelor celelalte compuse.

Prezența sănătății a aliazelor de aură și de cupru este mai mică decât a metalelor celelalte compuse.