

Aluminiu – caracteristica în baza poziției în Sistemul Periodic*Învăță de la aluminiu puterea de-a conduce!***I. Completează spațiile libere conform cerințelor:**

Anul și autorul descoperirii aluminiului

Simbolul chimic

Grupa

Perioada

Caracter chimic

Tipul legăturii chimice

Valența

Repartizarea electronilor pe nivele

Grad de oxidare

Masa atomică relativă

Subgrupa

Formula oxidului

Formula hidroxidului

**II. Finalizează schemele ecuațiilor reacțiilor chimice propuse. Scrie denumirea produșilor finali.**

III. Rezolvă problema.

Aliajele de aluminiu și cupru se folosesc pentru confecționarea diferitor obiecte de artă. Un aliaj de aluminiu și cupru cu masa de 20,25g a fost tratat cu exces de soluție de acid clorhidric, iar hidrogenul degajat a fost ars în oxigen cu formarea a 4,05g de apă. Calculează părțile de masă ale fiecărui metal în acest aliaj.