

Nume

Clasa

Data

TEST.CALCULE CHIMICE PE BAZA FORMULELOR CHIMICE

1.Completați masele atomice relative și calculați masa molară

$A_{Al} =$                        $A_O =$                        $M_{Al_2O_3} =$                       g/mol

2.Calculați masa a 5 moli de sulfură de aluminiu

$M_{Al_2O_3} =$                       g

3.Calculați numărul de moli din 3,6 Kg de sulfură de aluminiu

$n_{Al_2O_3} =$                       moli

4.Scrieți raportul atomic

Al:O=

5.Scrieți raportul de masă

Al:O=

6.Calculați compoziția procentuală elementală

%Al=                      %O=

7.Calculați masa Al din 1,8 Kg de sulfură de aluminiu

$M_{Al} =$                       g

8.Calculați masa sulfurii de aluminiu care conține 40kg de S

$M_{Al_2O_3} =$                       kg

9.Demonstrați, folosind compoziția procentuală elementală ,că formula chimică a sulfurii de aluminiu este  $Al_2O_3$

