

Nume

Clasa

Data

TEST.CALCULE CHIMICE PE BAZA FORMULELOR CHIMICE

1.Completați masele atomice relative și calculați masa molară

$A_{Al}=$ $A_S=$ $A_O=$ $M_{Al_2(SO_4)_3}=$ g/mol

2.Calculați masa a 5 moli de sulfură de aluminiu

$m_{Al_2(SO_4)_3}=$ g

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

$n_{Al_2(SO_4)_3}=$ moli

4.Scrieți raportul atomic

Al:S:O=

5.Scrieți raportul de masă

Al:S :O=

6.Calculați compoziția procentuală elementală

%Al= %S= %O=

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

$m_{Al}=$ g

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

$m_{Al_2(SO_4)_3}=$ kg

9.Demonstrați, folosind compoziția procentuală elementală ,că formula chimică a sulfurii de aluminiu este $Al_2(SO_4)_3$

_____ : _____ : _____ = _____ : _____ = _____ : _____ : _____

