

Nume

Clasa

Data

TEST.CALCULE CHIMICE PE BAZA FORMULELOR CHIMICE

1.Completați masele atomice relative și calculați masa molară

$A_{Al} =$ $A_S =$ $M_{Al_2S_3} =$
g/mol

2.Calculați masa a 5 moli de sulfură de aluminiu

$M_{Al_2S_3} =$ g

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

$n_{Al_2S_3} =$ moli

4.Scrieți raportul atomic

Al:S=

5.Scrieți raportul de masă

Al:S=

6.Calculați compoziția procentuală elementală

%Al= %S=

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

$m_H =$ g

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

$M_{Al_2S_3} =$ kg

9.Demonstrați, folosind compoziția procentuală elementală ,că formula chimică a sulfurii de aluminiu este Al_2S_3

_____ : _____ = _____ : _____

Al:S= :  Al S