

Nume

Clasa

Data

TEST.CALCULE CHIMICE PE BAZA FORMULELOR CHIMICE

1.Completați masele atomice relative și calculați masa molară

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

2.Calculați masa a 5 moli de sulfură de aluminiu

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

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

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

4.Scrieți raportul atomic

$Al:S:O=$

5.Scrieți raportul de masă

$Al:S :O=$

6.Calculați compoziția procentuală elementală

$\%Al= \quad \%S= \quad \%O=$

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

$m_{Al}= \quad g$

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

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

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

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

