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 $Al_2O_3$**

LIVEWORKSHEETS

_____ : _____ = : =_____ :_____

**Al:O= : → Al O**

LIVEWORKSHEETS