**Masa moleculară**

**Definiţie:**

Numărul care arată de câte ori masa unei molecule este mai mare decât a 12-a parte din masa izotopului 12C , se numeşte MASĂ MOLECULARĂși se notează cu M.

Masa moleculară (M) este mărimea relativă care arată de câte ori este mai mare masa reală a moleculei față de unitatea atomică de masă (u.a.m.)

**Cum se calculează msasa moleculară a unei substanţe?**

* Valoarea numerică a masei moleculare a unei substanţe se determină uşor prin însumarea maselor atomice relative (Ar rotunjită) a atomilor componenţi.
* Pentru aceasta trebuie să stabilim corect formula unei substanţe şi să folosim valorile maselor atomice relative ale atomilor componenţi din Anexa 2, de la sfârşitul manualului.

**Reţineţi:**

* **Aceste valori nu se învaţă pe de rost!**

**Exemple:**

MNH3 = 1 AN + 3AH = 14 + 3 x1 = 17 u.a.m (unităţi atomice de masă)

MH2O = 2AH  +1AO = 2x1 + 16 = 18 u.a.m

MO2 = 2AO = 2x16 = 32 u.a.m

MH2 = 2AH  = 2x1 = 2 u.a.m

MCH4 =1 AC + 4AH = 12 + 4x1 = 16 u.a.m

**TEMĂ**

Calculați masa moleculară pentru:

1. Hidroxidul de magneziu
2. Sulfatul de potasiu
3. Acidul fosforic
4. Oxidul de aluminiu
5. Carbonat de calciu