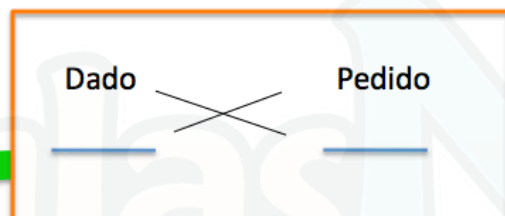


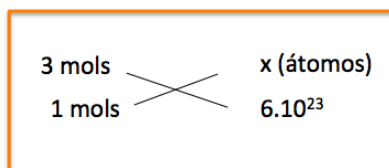
Relação Numérica



Massa molar
Volume = 22,4L
Mol = 1
Molécula = $6 \cdot 10^{23}$
Átomo = $6 \cdot 10^{23}$ x quantidade de átomos

Exercício Resolvido

Com base nas relações entre quantidade de mol, de massa e de matéria, calcule o número de átomos existentes em 3 mols de cálcio.



$$x = 1,8 \cdot 10^{24} \text{ átomos}$$