



## Relações Numéricas

6 C		8 O	9 F
14 Si	15 P		17 Cl

---

## ***Relações Numéricas***

1. Calcule o número de moléculas de  $\text{CaCO}_3$  em 0,5 g dessa substância. Diga, também, o número total de átomos nesta massa.

Dados: Ca = 40; C = 12; O = 16

2. Calcule a massa, em kg de  $\text{CO}_2$ , contidos em 4480 L desse gás nas CNTP.

Dados: C = 12; O = 16