



## Constante de Avogadro

1) Quantos átomos se tem em 1 mol de Ouro , em 3 mols de Oxigênio e em 5 mols de Bário?

2) ( Fuvest-SP) Em uma amostra de 1,15g de sódio, o número de átomos existentes será igual a ( Na= 23u).

a)  $6 \times 10^{23}$

b)  $3 \times 10^{23}$

c)  $6 \times 10^{22}$

d)  $3 \times 10^{22}$

e)  $10^{23}$

Lembrando que a constante de Avogadro =  $6,023 \times 10^{23}$