

Prof. Walter Bolitto

# Química

CURSINHO COMUNITÁRIO  
A-SOL 2024





AMEDEO AVOGADRO (1776-1856)

Moléculas podem ser formados por dois átomos do mesmo elemento químico.

Volumes iguais de gases diferentes, nas mesmas condições de pressão e temperatura, contêm o mesmo número de átomos.

Constante de Avogadro:  $6,0 \cdot 10^{23}$

*Ejercicios*



**(FFCLBH-MG-ADAPTADA) – Um elemento químico está colocado no quarto período e na coluna 13 da Tabela Periódica. Qual sua configuração eletrônica?**



**(UERJ) – Um átomo do elemento químico x, usado como corante para vidros, possui número de massa igual a 79 e número de neutrons igual a 45. Considere um elemento y, que possua propriedades químicas semelhantes às do elemento x. Na Tabela de Classificação Periódica, em qual grupo estará localizado o elemento y?**

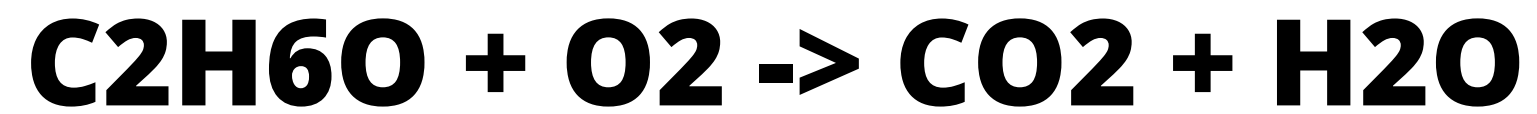


**UNICAMP-SP) – Qual é o estado físico (sólido, líquido, gasoso) das substâncias da tabela abaixo, quando elas se encontram no deserto da Arábia, à temperatura de 50°C (pressão ambiente = 1atm)?**

Substância	TF	TE
Clorofórmio	– 63	61
Éter etílico	– 116	34
Etanol	– 117	78
Fenol	41	182
Pentano	– 130	36

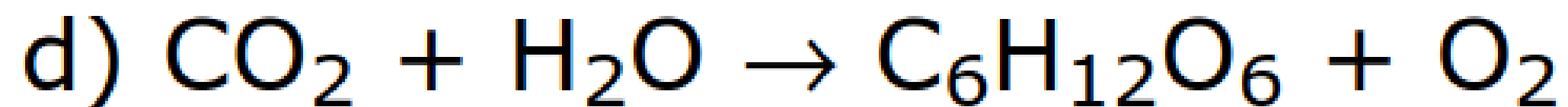
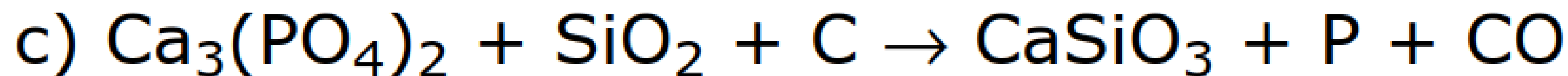
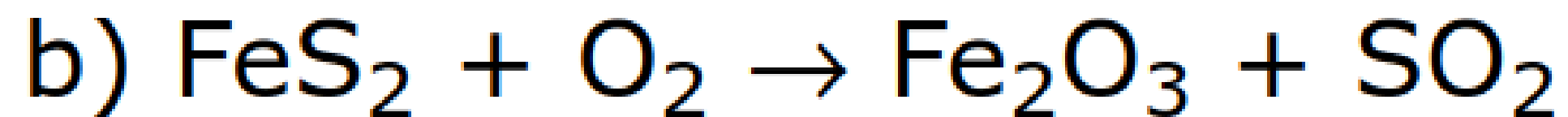


**Balancear a equação de combustão completa do etanol.**





Balancear as equações:







**Faça o balanceamento das reações:**

