**Escola Professora Filomena Quitiba – Revisão: Volume molar**

**Questão 18** - Nas condições normais de pressão e temperatura (CNTP), calcule o volume ocupado por 10 g de monóxido de carbono (CO) :

(Dados: C = 12 u, O = 16 u, volume molar = 22,4 L).

**Questão 19** - Para um volume de 60 L de O2 Calcule, considerando as condições normais de temperatura e pressão(CNTP):

a)O número de moléculas do gás;

b)A massa, em gramas, contida nesse volume.

**Questão 20** – Qual o número de mols em 4g de gás hélio (He) e o volume ocupado por esta mesma quantidade gás?

**Questão 21** - Assinale a alternativa que contém o maior número de átomos.

a) 3,5 mols de NO2

b) 1,5 mols de N2O3

c) 4 mols de NO

d) 1 mol de N2O5