

**QUÍMICA****QUESTÃO 003**

Considere um reservatório de 12m de largura, 5m de comprimento e 1m de profundidade, está cheio de glicose ($C_6H_{12}O_6$) pura. Se a densidade da glicose igual a 1,5g/mL.

- Calcule a massa e o volume de glicose no reservatório.
- Se em uma amostra de glicose existirem 240mg de carbono, qual será a massa de oxigênio na mesma amostra? (Dados: H = 1; C = 12; O = 16)
- Uma amostra 360g de glicose de outro reservatório apresentou 120g de carbono. Qual a porcentagem de pureza desta amostra?