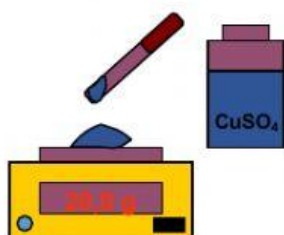
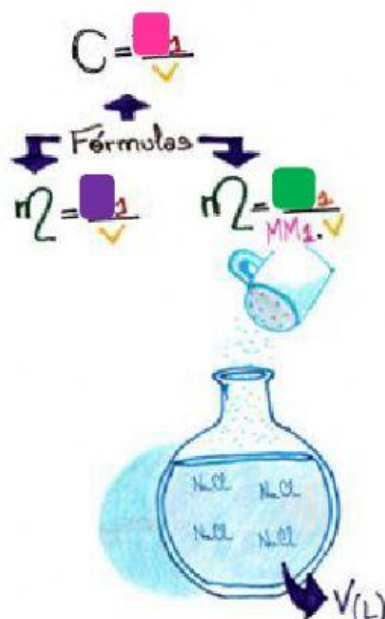




Concentrações



Sabendo que cada espátula de Sulfato de Cobre (CuSO_4) contém 20g e que os balões volumétricos são de 50mL



Calcule a concentração comum e a em quantidade de matéria (molaridade) quando:

Adição	Concentração Comum (g/L)	Molaridade (mol/L)
1 espátula		
2 espátulas		
4 espátulas		

Quando aumenta a concentração da solução de sulfato de cobre, o que ocorre com a coloração da solução?

Bom Estudo!!!



Quimifirst - Concentração das Soluções



Profa. Ana (QuimicAna)