

	<b>Atividades</b>	DISCIPLINA <b>QUÍMICA</b>	TURMA <b>3<sup>a</sup> SÉRIE</b>	ENSINO <b>MÉDIO</b>	ETAPA <b>2<sup>a</sup></b>	
	PROFESSOR (A) <b>RONNE VIANA</b>					
ALUNO(A)				Nº	TURNO M	DATA / /

01. Que massa de NaBr deve ser usada no preparo de 0,4L de solução de concentração igual a 6g/L?

Dado : Fórmula :  $C = \frac{m_1}{V}$

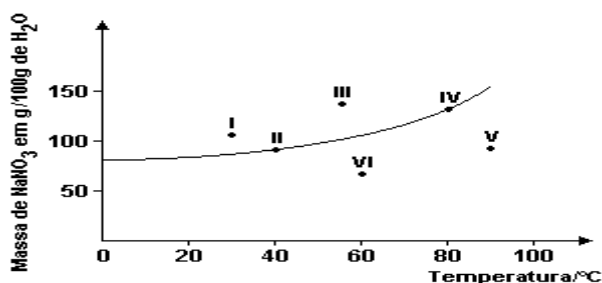
02. O oxalato de cálcio ( $\text{CaC}_2\text{O}_4$ ) é encontrado nas folhas de espinafre, nas sementes do tomate, e é um dos constituintes das pedras formadas nos rins (cálculo renal). Uma amostra de 0,25 L de uma solução aquosa de oxalato de cálcio contém 5,25g desse sal. Qual a sua concentração comum em g/L?

03. Qual a molaridade de uma solução de ácido fosfórico ( $\text{H}_3\text{PO}_4$ ) que contém 196g de soluto em 0,2L de solução?

Dados : H=1 ; P=31 ; O= 16

Fórmula:  $M = \frac{m_1}{MM_1 \cdot V}$

04. Este gráfico representa a curva de solubilidade de  $\text{NaNO}_3$ , em função da temperatura, e seis pontos, que correspondem aos sistemas preparados:



De acordo com o gráfico acima, marque V para verdadeiro e F para falso em relação as afirmativas abaixo :

- ( ) As soluções I , II e III são classificadas como soluções insaturadas.
- ( ) As soluções V e VI são classificadas como soluções supersaturadas.
- ( ) As soluções VI e V são classificadas como soluções insaturadas.
- ( ) As soluções I e III são classificadas como soluções supersaturadas.
- ( ) As soluções II e IV são classificadas como soluções saturadas.

05. Uma solução encerra 15g de carbonato de sódio em 135g de água . Calcule o título em massa da solução .

