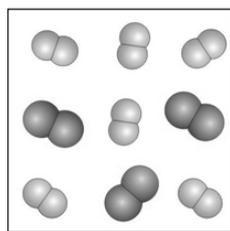


## SLC0660 – Química Geral I

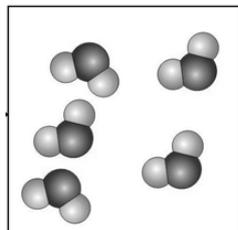
### Lista de exercícios 1 - 20/03/2018

- Imagine uma amostra de metal prateado. Que informação precisaria para provar que o metal é a prata?
- Descreva um método experimental que possa ser usado para determinar a densidade de uma amostra metálica de forma irregular.
- Dadas as figuras abaixo, responda os itens (A) e (B).



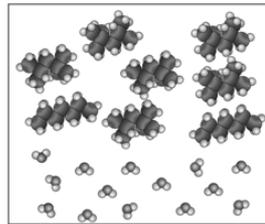
1

Esfera	Elemento
Clara	N
Escura	O



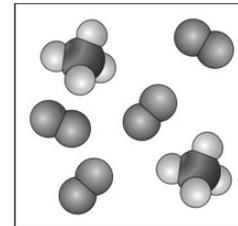
2

Esfera	Elemento
Clara	H
Escura	O



3

Esfera	Elemento
Branca	H
Cinza	O
Preta	C



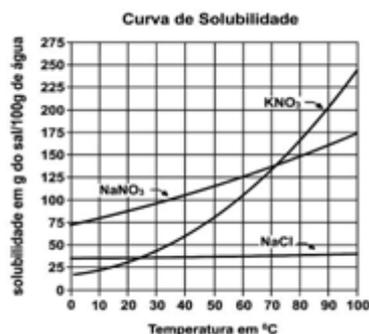
4

Esfera	Elemento
Branca	H
Cinza	O
Preta	C

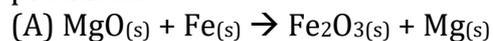
(A) Escreva as fórmulas moleculares das moléculas presentes nos recipientes 1, 2 e 4;

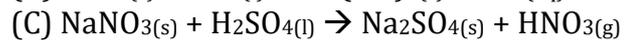
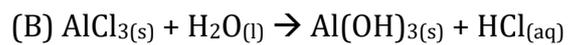
(B) Classifique os sistemas 1, 2, 3 e 4 em substâncias puras ou misturas.

- Dado o gráfico abaixo, que representa a solubilidade dos sais nitrato de potássio ( $\text{KNO}_3$ ), nitrato de sódio ( $\text{NaNO}_3$ ) e cloreto de sódio ( $\text{NaCl}$ ) em água, decida qual sal é mais solúvel a  $40^\circ\text{C}$ . Justifique sua resposta.

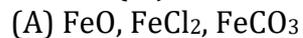


- Balanceie as seguintes equações químicas e dê o nome dos respectivos produtos.





6. Que composto (ou quais compostos), em cada grupo seguinte, espera-se seja solúvel (sejam solúveis) em água?



7. Balanceie cada equação seguinte e forneça a equação iônica líquida.

