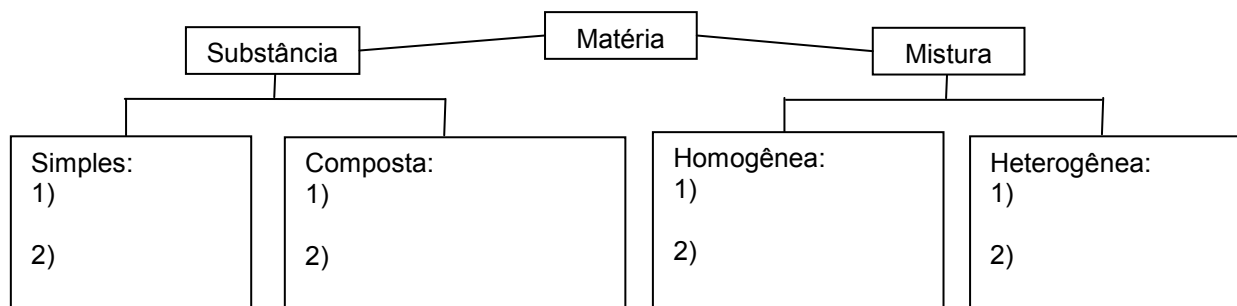


QUÍMICA – QUESTÕES 15 E 16

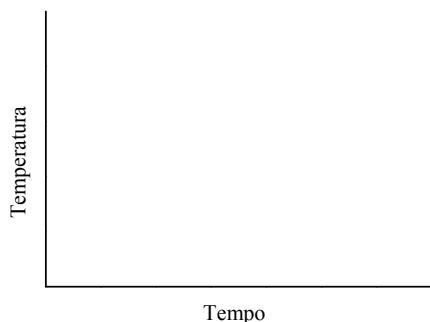
15. A matéria pode ser classificada em substância e mistura. Considere as substâncias e misturas cujos nomes estão relacionados a seguir — água e argila, ácido sulfúrico, hidróxido de lítio, álcool e água, ozônio, liga metálica, cobre, água e óleo — e faça o que se pede:

a) Preencha CORRETAMENTE os espaços abaixo com os nomes das substâncias e misturas dados acima.



b) Cite um método para separar água e argila. _____

c) Esboce o diagrama de aquecimento da água do estado sólido ao gasoso.



16. A bauxita é um minério de onde é obtido o alumínio, que serve para fabricar latas para condicionamento de bebidas além de outros utensílios. O alumínio (Al) pode reagir com cloro (Cl_2) gerando o cloreto de alumínio (AlCl_3). A reação do cloreto de alumínio com hidróxido de magnésio (Mg(OH)_2) produz hidróxido de alumínio e cloreto de magnésio. Com relação a esses elementos e compostos, faça o que se pede:

a) Indique o número de elétrons das camadas K, L e M para o alumínio e para o cloro.

Alumínio: K = ____ L = ____ M = ____

Cloro: K = ____ L = ____ M = ____

b) Escreva a equação que representa a reação entre alumínio e cloro.

c) Escreva a equação que representa a reação entre o cloreto de alumínio e o hidróxido de magnésio.

d) Calcule a massa molar, em g mol^{-1} , do cloreto de alumínio.

e) Considerando a massa de uma lata de alumínio igual a 21,6 gramas, calcule o número de mols de alumínio contidos nessa lata.

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

