



Professora: Marisleny Brito				
1	2	3	4	5
A	C	A	E	B
6	7	8	9	10
E	D	D	D	C

- A função do íon fosfato é promover o excesso de íons cálcio presentes na água que são responsáveis pela dureza.
- O hidrogênio é o menos denso dos gases nas mesmas condições de pressão e temperatura, porém é inflamável. O hélio, que também é menos denso que o ar, não é inflamável, portanto, é mais utilizado que o hidrogênio.
- Em 30 dias, precisa-se de  $1,9 \times 10^{-3}$  g vezes 30 = 0,057 gramas de fluoreto.  
Como 1 mol – 19 g de fluoreto  
X – 0,057g de fluoreto  
X =  $3,0 \times 10^{-3}$  mols de  $F^-$
- IDA = 7 mg de ciclamato → 1 kg de massa corporal  
X → 50 kg de massa corporal  
X = 350 mg de ciclamato de sódio / dia  
100 mL de refrigerante → 27 mg de ciclamato de sódio  
Z → 350 mg de ciclamato de sódio  
Z = 1 296,3 mL de refrigerante  
Aproximadamente 1,3 L de refrigerante
- Pilhas ou baterias = Convertem energia química para energia elétrica.
  - Fogo = converte energia química da combustão para energia térmica na forma de calor.
  - Gerador de eletricidade = converte energia mecânica para energia elétrica.
  - Portas automáticas = convertem energia na forma de luz para energia mecânica.
  - Fogo = converte energia na forma de calor para energia na forma de luz.
- Para o cozimento das batatas, após atingida a ebulição, a chama mais alta não irá alterar o valor da temperatura de ebulição da água, e manterá o mesmo tempo para ao cozimento das batatas.  
Para a carne grelhada, uma maior temperatura, cauteriza a superfície da carne mais rapidamente, diminuindo o tempo de preparo do alimento.
- A – 100 °C a água e o naftaleno são sólidos enquanto o etanol é líquido.  
A 100 °C a água e o etanol são gases, enquanto o naftaleno é sólido.  
Assim, entre –100° e 100 °C existirá o estado sólido, líquido ou gasoso para alguma das três substâncias.
- Falsa.** A cor branca reflete o calor e dificulta o aquecimento da água salgada.
  - Falsa.** Os sais não sofrem o processo de vaporização juntamente com a água.
  - Verdadeira.** A água é aquecida e evapora (vaporiza), mas, quando entra em contato com a tampa, sofre uma mudança de fase do estado vapor para o estado líquido (condensação).
  - Falsa.** No aparato, não ocorre qualquer reação química, ocorre somente mudança de estado físico.
  - Falsa.** O eliodoméstico no tamanho produzido, somente consegue produzir pequenas quantidades de água dessalinizada.

- 1 mL de solução ----- 200 mg de paracetamol  
X ----- 750 mg de paracetamol  
X = 3,75 mL de solução

1 gota ----- 0,05 mL  
Y ----- 3,75 mL  
Y = 75 gotas

- A técnica descrita no texto consiste em submeter a água salgada a uma pressão maior que a pressão osmótica do solvente, fazendo com que a água passe do meio mais concentrado para o menos concentrado, correspondendo ao processo inverso ao que naturalmente ocorreria, tal processo é conhecido como osmose reversa.