

Tarefa 04 – Professor Fabrício

- 01.** A água é uma substância que possui funções importantes e essenciais para a sobrevivência dos organismos vivos. Uma função da água nas células vivas é
- metabolizar lipídeos e proteínas provenientes da alimentação nos organismos.
 - catalisar reações enzimáticas no meio interno ou externo às células dos seres vivos.
 - proteger algumas estruturas do corpo, como, por exemplo, as meninges.
 - dissolver moléculas orgânicas como carboidratos, lipídeos, proteínas, sendo por esse motivo denominada solvente universal.
- 02.** Os animais necessitam de elementos minerais para uma variedade de funções. A nutrição mineral inadequada pode levar a doenças de deficiência. Embora, há mais de um século, o ferro tenha sido reconhecido como nutriente essencial, sua deficiência constitui um dos maiores problemas de saúde não apenas do Brasil, mas, do mundo. O estágio final da deficiência do ferro se manifesta por:
- Anemia hipocromica, microcítica
 - Neuropenia
 - Calvice
 - Anormalidades ósseas
 - Lesões na pele
- 03.** Considere as seguintes afirmativas.
- I - Os sais minerais exercem funções importantes em estruturas esqueléticas.
II - Os íons de sódio e potássio são fortes condutores de impulsos nas células nervosas.
III - Os íons de cálcio são componentes dos ácidos nucléicos e do ATP, envolvidos na transferência de energia das células.
IV - Os aminoácidos são componentes de construção das proteínas.
V - Os polissacarídeos são moléculas grandes, geralmente solúveis em água, formados por dezenas de moléculas de monossacarídeos.
- Assinale a alternativa correta.
- Somente as afirmativas I, II e IV estão corretas.
 - Somente as afirmativas II, III e IV estão corretas.
 - Somente as afirmativas I, II e V estão corretas.
 - Somente as afirmativas III e IV estão corretas.
 - Somente as afirmativas I, III e V estão corretas.
- 04.** Na década de 1970, a imprensa veiculava uma propaganda sobre um fertilizante que dizia: “contém N, P, K, mais enxofre.” Pode-se afirmar que o fertilizante em questão continha em sua formulação, respectivamente, os elementos químicos
- nitrogênio, fósforo, potássio e enxofre, cujo símbolo é S.
 - níquel, potássio, criptônio e enxofre, cujo símbolo é Ex.
 - nitrogênio, fósforo, potássio e enxofre, cujo símbolo é Ex.
 - níquel, potássio, cálcio e enxofre, cujo símbolo é S.
- 05.** A perda excessiva de água pelo organismo pode levar à morte. Isto já foi observado tanto em pessoas com uma disenteria grave quanto em outras que estavam correndo numa maratona. Para se controlar o risco de morte nessas situações, é recomendável beber uma solução que, além de água, contenha cloreto de sódio e glicose ou sacarose. Uma solução desse tipo é o soro caseiro que pode ser preparado com uma colher de sopa de açúcar e uma colher de café de sal de cozinha, em um litro de água filtrada ou fervida.
- Quais as funções da água e do sal contidos no soro caseiro?
 - Por que a quantidade de açúcar presente no soro caseiro é bem maior do que a do sal?