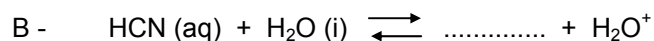
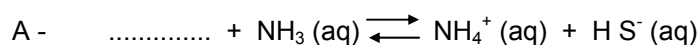


Lembras-te da hemoglobina? Pois continuemos a falar do sangue. O pH normal do sangue arterial situa-se no intervalo 7,40 a 7,45. No entanto, o sangue venoso já terá um pH situado no intervalo 7,35 a 7,40.

3. Qual é o factor que faz baixar o valor do pH do sangue, quando este passa de arterial a venoso? Justifica.

4. As equações incompletas referem-se a reacções de ácido – base:



- a. Completa os espaços com as espécies químicas que faltam;
b. Identifica, em A, os pares ácido – base conjugados;

5. Leia a frase seguinte com atenção:

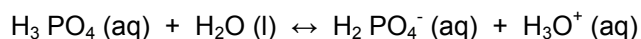


“O ingrediente activo da Coca-Cola é o ácido fosfórico. Seu PH é de 2.8. O suficiente para dissolver um prego em 4 dias.

Para carregar o xarope da Coca-Cola (o concentrado que é dissolvido em água gaseificada para produzir o refrigerante) o camião de carga deve usar a sinalização de "Material Perigoso" reservada a materiais altamente corrosivos.”

<http://www.companheirox.hpg.ig.com.br/coca.htm>

Sabendo que a reacção de ionização deste ácido é:



e que o K_a desta reacção tem o valor de $7,1 \times 10^{-3}$, Determina a concentração de ácido na Coca – Cola.