FÍSICO-QUÍMICA 8.º ANO	Teste de Avaliação 2
Proposta de Resolução	

1. Duas moléculas de água, no estado líquido, decompõem-se, por ação da corrente elétrica em duas moléculas de di-hidrogénio, no estado gasoso, e uma molécula de dioxigénio, também no estado gasoso.

2.1. A.

2.2. $N_2(g) + 3\ H_2(g) \longrightarrow 2\ NH_3(g)$

3.1. Dicloreto de cálcio, água e dióxido de carbono.

3.2. C.

3.3. C.

3.4. B.

3.5. *m*(reagentes) = *m*(produtos de reação)

$m(CaCO_3) + m(HCl) = m$(produtos de reação)

$m(CaCO_3) + 180\ g = 275\ g$

$m(CaCO_3) = 275\ g - 180\ g = 95\ g$

3.6. No final da reação, a massa terá de ser inferior a 325 g, uma vez que um dos produtos da reação, o dióxido de carbono, está no estado gasoso e, como o sistema é aberto, escapou-se para a atmosfera, não podendo ser medida a sua massa numa balança.

4. a) A; **b)** C; **c)** C; **d)** C

5.1. Verdadeiras: A, B, D e F.

5.2. B.

6.1. D.

6.2.1. Básica.

6.2.2. B.

6.2.3. D < C < A < B.

7.1. C.

7.2. Como o veneno da vespa tem características básicas, deve-se usar uma solução/substância com características ácidas, como o vinagre. Assim, o valor do pH da solução resultante irá baixar e o veneno deixa de ter efeito.

© Areal Editores

© Areal Editores