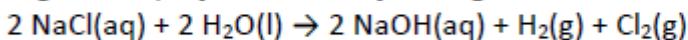


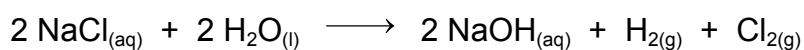
51. O gás cloro (Cl_2) é obtido principalmente na indústria por meio de um processo chamado eletrólise do cloreto de sódio (NaCl), que ocorre em células eletrolíticas. Esse método industrial é a principal forma de obtenção de cloro, e o produto gerado é utilizado em diversas aplicações, como na fabricação de plásticos e de produtos químicos e em processos de desinfecção. Considere a seguinte equação de formação do gás cloro:



Para obtenção de 2.840 gramas de gás cloro, devem-se utilizar

- A) 5.760 gramas de água.
- B) 2.880 gramas de água.
- C) 2.340 gramas de cloreto de sódio.
- D) 4.680 gramas de cloreto de sódio.

Assunto: Estequiometria



$$2 \cdot 58,5\text{g} \longrightarrow 2 \cdot 18\text{g} \longrightarrow 1 \cdot 71\text{g}$$

$$x \longrightarrow y \longrightarrow 2840\text{g}$$

$$\boxed{x = 4680\text{g de NaCl}} \quad \text{e} \quad \boxed{y = 1440\text{g de H}_2\text{O}}$$

Item: D