

Nome _____ Nº _____ Ano/Turma _____

1. A equação química traduz a reação entre uma solução de ácido clorídrico e uma solução de hidróxido de sódio, originando o respetivo sal (aq) e água.



- a) Como se chama uma reação química deste tipo?
- b) Entre que valores varia o valor de pH do ácido clorídrico?
- c) Entre que valores varia o valor de pH do hidróxido de sódio?
- d) Qual o carácter químico da solução resultante (sal e água)?
- e) Se em vez de HCl se tivesse utilizado HNO_3 qual a fórmula química do sal que se teria formado?
- f) Se em vez de NaOH se tivesse utilizado KOH qual a fórmula química do sal que se teria formado?

2. Supõe que se vai preparar no laboratório sulfato de chumbo sólido. Dispões de soluções aquosas de nitrato de chumbo, $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ e de sulfato de sódio, Na_2SO_4 .

- a) Escreve os iões que constituem os reagentes.
- b) Escreve as fórmulas químicas dos dois produtos da reação.
- c) Escreve a equação química que traduz a reação.
- d) Acerta a equação.