Nome _____ Nº ____ Ano/Turma _____

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

$$\mathit{HCl}\,(aq) + \mathit{NaOH}\,(aq) \longrightarrow NaCl(aq) + H_2O\,(l)$$

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?

LIVEWORKSHEETS

2.Supõe que se vai preparar no laboratório sulfato de chumbo sólido. Dispões de soluções aquosas de nitrato de chumbo, $Pb(NO_3)_2$ 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.

LIVEWORKSHEETS