

## EJERCICIOS DE AJUSTE DE REACCIONES QUÍMICAS

Ajustar las siguientes reacciones

- a) Ácido sulfúrico + zinc → sulfato de zinc + hidrógeno
- b) Cloruro de hidrógeno + carbonato de calcio → cloruro de calcio + dióxido de carbono + agua
- c) Hidróxido de sodio + dióxido de carbono → carbonato de sodio + agua
- d) Carbono + oxígeno → dióxido de carbono
- e) Butano (C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>) + oxígeno → dióxido de carbono + agua
- f) Clorato de potasio → cloruro de potasio + oxígeno
- g) ácido sulfúrico + hidróxido de calcio → sulfato de calcio + agua
- h) óxido de bario + cloruro de hidrógeno → cloruro de bario + agua

- 1) C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>(g) + O<sub>2</sub>(g) → CO<sub>2</sub>(g) + H<sub>2</sub>O(g)
- 2) Na(s) + H<sub>2</sub>O(l) → NaOH(ac) + H<sub>2</sub>(g)
- 3) KOH(ac) + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(ac) → K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(s) + H<sub>2</sub>O(l)
- 4) C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O(l) + O<sub>2</sub>(g) → CO<sub>2</sub>(g) + H<sub>2</sub>O(g)
- 5) C<sub>7</sub>H<sub>16</sub>(g) + O<sub>2</sub>(g) → CO<sub>2</sub>(g) + H<sub>2</sub>O(g)
- 6) CaSiO<sub>3</sub>(s) + HF(l) → SiF<sub>4</sub>(g) + CaF<sub>2</sub>(s) + H<sub>2</sub>O(l)
- 7) NO(g) + O<sub>2</sub>(g) → NO<sub>2</sub>(g)
- 8) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(g) → NO<sub>2</sub>(g) + O<sub>2</sub>(g)
- 9) C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>(l) + O<sub>2</sub>(g) → CO<sub>2</sub>(g) + H<sub>2</sub>O(g)
- 10) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(s) + HCl(ac) → AlCl<sub>3</sub>(ac) + H<sub>2</sub>O(l)
- 11) NO<sub>2</sub>(g) + H<sub>2</sub>O(l) → HNO<sub>3</sub>(ac) + NO(g)