

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN Y AJUSTE DE ECUACIONES QUÍMICAS

- 1° Dicromato de sodio + azufre → sulfato de sodio + óxido de cromo(III)
- 2° Bicarbonato de sodio + hidróxido de potasio → carbonato de sodio y potasio + agua
- 3° Cloruro de hierro(III) + cobre → dicloruro de hierro + cloruro cúprico
- 4° Óxido mercúrico → oxígeno + mercurio
- 5° Sodio + bromo → bromuro de sodio
- 6° Amoníaco → nitrógeno + hidrógeno
- 7° Disulfuro de hierro + oxígeno → óxido de hierro(III) + dióxido de azufre
- 8° Nitrato de mercurio(II) + sulfuro de amonio → sulfuro de mercurio(II) + nitrato amónico
- 9° Sulfato de plata + cloruro de aluminio → cloruro de plata + sulfato de aluminio
- 10° Bromuro de calcio + sulfato de cobre(II) → bromuro de cobre(II) + sulfato de calcio
- 11° Clorato de potasio + yoduro de cinc → yoduro de potasio + clorato de cinc
- 12° Dióxido de nitrógeno + agua → ácido nítrico + monóxido de nitrógeno
- 13° combustión del ácido fórmico
- 14° Ácido fosfórico + hidróxido de sodio → fosfato de sodio + agua
- 15° Ácido nítrico + hidróxido de calcio → nitrato de calcio + agua
- 16° Ácido sulfúrico + hidróxido de potasio → bisulfato de potasio + agua
- 17° Ácido acético (etanoico) + hidróxido de cinc → acetato de cinc + agua
- 18° nitrito de amonio → nitrógeno + agua
- 19° Hidruro de calcio + agua → hidrógeno + hidróxido de calcio
- 20° Combustión de la etilamina.
- 21° Glucosa → etanol + dióxido de carbono
- 22° Óxido de nitrógeno(II) + oxígeno → pentaóxido de dinitrógeno
- 23° Ácido nítrico + cinc → nitrato de cinc + monóxido de nitrógeno + agua
- 24° Hierro + ácido sulfúrico → sulfato de hierro(III) + hidrógeno
- 25° Hierro + ácido sulfúrico → sulfato de hierro(II) + hidrógeno
- 26° Combustión del 1,2-etanodiol
- 27° Ácido nítrico + estaño + agua → óxido de estaño(IV) + agua + monóxido de nitrógeno
- 28° Carbono + oxígeno → monóxido de carbono
- 29° Monóxido de carbono + oxígeno → dióxido de carbono
- 30° Óxido de hierro(III) + monóxido de carbono → hierro + dióxido de carbono
- 31° Bromuro de sodio + nitrato de plata → bromuro de plata + nitrato de sodio
- 32° Combustión del hidrógeno
- 33° Descomposición térmica del óxido de aluminio
- 34° Síntesis del alcohol propílico a partir de sus elementos
- 35° Sustitución entre el ácido fosfórico y el cinc
- 36° Doble desplazamiento entre el cromato de potasio y el sulfato de cobre(II)
- 37° Descomposición térmica del carbonato férrico
- 38° Síntesis del benceno a partir de etino.
- 39° Sustitución entre sulfato de cobre(II) aluminio
- 40° Hidrógeno + 2-butino → butano
- 41° Butanal + oxígeno → ácido butanoico
- 42° Ácido nítrico + metilbenceno → 2,4,6-trinitrotolueno
- 43° Descomposición térmica del hidróxido de hierro(III)
- 44° Descomposición térmica del sulfato de potasio
- 45° Silicato de sodio + flúor → fluoruro de oxígeno + fluoruro de silicio + fluoruro de sodio
- 46° Tetraóxido de trihierro + monóxido de carbono → hierro + dióxido de carbono
- 47° Descomposición térmica del metano