

REACCIÓN QUÍMICA. ECUACIÓN QUÍMICA

Formula, clasifica e axusta as seguintes ecuacións químicas:

- Nitróxeno + hidróxeno → amoníaco
- Dióxido de xofre + osíxeno → trióxido de xofre
- Metano + osíxeno → dióxido de carbono + auga
- Carbonato de calcio → óxido de calcio + dióxido de carbono
- Aluminio + osíxeno → trióxido de dialuminio
- Ácido clorhídrico + monosulfuro de ferro → dicloruro de ferro + sulfuro de hidróxeno
- Propano + osíxeno → dióxido de carbono + auga
- Ácido carbónico → dióxido de carbono + auga
- Monóxido de cobre + carbono → cobre + dióxido de carbono
- Cinc + ácido clorhídrico → dicloruro de cinc + hidróxeno
- Ácido clorhídrico + hidróxido de sodio → cloruro de sodio + auga
- Hidróxido de calcio + Ácido clorhídrico → dicloruro de calcio + auga
- Nitrato de prata + ácido clorhídrico → cloruro de prata + ácido nítrico
- Pentaóxido de dinitróxeno + auga → ácido nítrico
- Glucosa ($C_6 H_{12} O_6$) + osíxeno → dióxido de carbono + auga
- Magnesio + ácido clorhídrico → dicloruro de magnesio + hidróxeno
- Sodio + osíxeno → monóxido de disodio
- Carbonato de cobre (II) → monóxido de cobre + dióxido de carbono
- Monóxido de chumbo + hidróxeno → chumbo + auga
- Ferro + osíxeno → trióxido de diferro
- Fósforo + osíxeno → pentaóxido de difósforo
- Butano ($C_4 H_{10}$) + osíxeno → dióxido de carbono + auga

- Pentaóxido de dinitrógeno + agua → ácido nítrico (NO_3)
- Monóxido de carbono + oxígeno → dióxido de carbono
- Aluminio + ácido sulfúrico → Sulfato de aluminio(III) ($\text{Al}(\text{SO}_4)_3$) + hidrógeno
- Hidróxido de magnesio + ácido clorhídrico → dicloruro de magnesio + agua
- Propano (C_3H_8) + oxígeno → dióxido de carbono + agua
- Clorato de potasio → Cloruro de potasio + oxígeno
- Carbonato de calcio + ácido clorhídrico → dicloruro de calcio + dióxido de carbono + agua
- Magnesio + ácido clorhídrico → dicloruro de magnesio + hidrógeno
- Magnesio + ácido clorhídrico → dicloruro de magnesio + hidrógeno