

Alumno/a

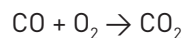
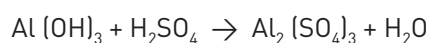
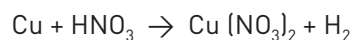
Fecha

EVALUACIÓN

1. Define qué es una reacción química y nombra algunos hechos que demuestren que se ha producido una reacción química.

2. ¿Qué diferencia existe entre una reacción química y una ecuación química?

3. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:



4. Indica, razonando la respuesta, si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:

a) El mármol reacciona más rápido con el ácido clorhídrico si está pulverizado.

b) El cinc reacciona más deprisa con ácido clorhídrico diluido que con ácido clorhídrico concentrado.

c) Los catalizadores siempre aceleran las reacciones.

5. El nitrógeno reacciona con hidrógeno para formar amoníaco gaseoso.

a) Escribe la ecuación correspondiente, así como la relación entre volúmenes.

b) Calcula la cantidad de amoníaco que se obtendrá si se parte de 10 mol de nitrógeno.

c) ¿Qué masa de nitrógeno reaccionará con 12 g hidrógeno?