

RECURSOS PARA GRUPOS INTERACTIVOS

CURSO: 2º ESO

MATERIA: CIENCIAS NATURALES.

CONTENIDOS QUE SE TRABAJAN:

Reacciones químicas:

- Resolución de problemas.
- Fórmulas químicas de algunas sustancias.

Nº DE TAREAS: 2

DURACIÓN DE LA SESIÓN: 60 min.

Nº DE ALUMNOS: 16 aprox.

DISTRIBUCIÓN DEL AULA: 4 grupos de 4 alumnos cada uno.

ACTIVIDAD Nº 1:

RESUELVE ESTE PROBLEMA

En la combinación de 50 gramos de nitrógeno con oxígeno dan lugar a 170 gramos de óxido nítrico.

a) ¿Qué cantidad de oxígeno hay en la reacción?

b) Si en 50 g de nitrógeno se obtienen 170 g de óxido nítrico, ¿Cuánto óxido nítrico se tendrán con 105 g de nitrógeno?

Di qué propiedad de las reacciones químicas se cumple y explícala.

ACTIVIDAD Nº 2:

Con ayuda de la tabla, escribe las siguientes reacciones químicas

- 1 molécula de dióxido de carbono y 2 de agua se combinan para dar una molécula de metano y 3 moléculas de oxígeno.
- Dos moléculas de agua y dos moléculas de monóxido de nitrógeno se combinan para dar 1 molécula de amoníaco, 1 molécula de hidrógeno y 3 moléculas de oxígeno.

Fórmulas químicas de algunas sustancias cotidianas

Agua	H ₂ O	Metano	CH ₄
Dióxido de carbono	CO ₂	Amoníaco	NH ₃
Oxígeno	O ₂	Cloruro de sodio	NaCl
Hidrógeno	H ₂	Ácido clorhídrico	HCl
Monóxido de nitrógeno	NO	Nitrógeno	N ₂