

NOMBRES : _____

GRADO _____

No.	DECIR SI ES EXOTERMICA, ENDOTERMICA, DE COMBUSTION, OXIDACION, NEUTRALIZACION, ELECTROLISIS, HIDRATACION, DISOCIACION MOLECULAR
1	$\text{Fe} + \text{S} + \text{calor} \longrightarrow \text{FeS}$
2	Respiración de los seres vivos
3	Descomposición de las proteínas
4	$\text{P}_4 + 5 \text{O}_2 \longrightarrow \text{P}_2\text{O}_5 + \text{calor}$
5	$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{calor}$
6	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 + \text{Calor}$
7	$\text{KBr} + \text{Calor} \longrightarrow \text{K} + \text{Br}$
8	$\text{N}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow 2 \text{NH}_3 + \text{calor}$
9	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{calor} \rightarrow \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NH}_3 + 10\text{H}_2\text{O}$
10	$2\text{CH}_2\text{OH} + 3 \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{calor}$
11	$\text{CH}_4 + \text{energía} \rightarrow \text{CH}_3 + \text{H}$
12	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{Energía} \rightarrow \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O} + \text{Cr}_2\text{O}_3$
13	$\text{Mg} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{calor}$
14	Fusión del hielo
15	Horneado de un pan
16	$4\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{calor}$
17	Cocción de alimentos
18	Fotosíntesis de las plantas
19	Líquidos hirviendo
20	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{calor}$
21	Moldeado del vidrio
22	Combustión de cuerpos orgánicos
23	$\text{Br}_2 + \text{calor} \longrightarrow 2 \text{Br}$
24	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{energía} \rightarrow \text{N}_2 + 4 \text{H}_2\text{O} + \text{Cr}_2\text{O}_3$
25	Formación de los metales
26	Consumo de una vela
27	$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \longrightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{calor}$
28	Esterilización de objetos por calor
29	$2\text{NH}_3 + \text{calor} \longrightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$
30	$3 \text{O}_2 + \text{calor} \longrightarrow 2 \text{O}_3$
31	Evaporación del agua
32	Producción de Ozono
33	$\text{S}_8 + 8\text{Fe} \rightarrow 8\text{FeS} + \text{calor}$
34	bronceado
35	$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{calor}$