2 NaCl	→	Na	+ Cl ₂

ÁTOMOS	Na	Cl
REACTIVOS	2	2
PRODUCTOS	1	2
AJUSTE	1	0

$K_2O + H_2O \longrightarrow KOH$

ÁTOMOS	K	0	Н
REACTIVOS	2	2	2
PRODUCTOS	1	1	1
AJUSTE	1	1	1

ÁTOMOS	Н	0
REACTIVOS	2	2
PRODUCTOS	2	3
AJUSTE	0	-1

$CO + O_2 \longrightarrow CO_2$

ÁTOMOS	C	О
REACTIVOS	1	3
PRODUCTOS	1	2
AJUSTE	0	1

ÁTOMOS	K	Cl	О
REACTIVOS	1	1	3
PRODUCTOS	1	1	2
AJUSTE	0	0	1



Titulo

2°T-TAREA 4: TEORÍA DE COLISIONES PÁGINA 88



Instrucciones (opcional)

DE LAS SIGUIENTES REACCIONES QUÍMICAS VEA [ARCHIVO DOC ANEXO] ELIJA ALGUNA PARA REALIZAR UNA REPRESENTACIÓN GRÁFICA EN UN ARCHIVO DE DIBUJO Y RECUERDE AJUSTAR LAS REACCIONES:

