

PRÁCTICO ÓXIDOS BÁSICO

ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE

- 1. Con 10 metales hacer fórmulas de óxidos, añadiendo directamente oxígeno a cada metal. luego escribe el nombre de los óxidos que se han formado.**
- 2. Con 10 metales, escribir la ecuación de formación de óxidos, haciendo reaccionar el metal, con oxígeno molecular (O₂). Escribir el nombre de cada óxido que se ha formado.**
- 3. Con los nombres de 10 óxidos, escribir la fórmula de los mismos en forma directa.**
- 4. Con 10 fórmulas de óxidos, escribe el nombre de las mismas.**

ejercicio # 1

FORMAR ÓXIDOS AÑADIENDO OXÍGENO A CADA UNO DE LOS METALES DE LA TABLA DE VALENCIAS, INTERCAMBIAR VALENCIAS Y ESCRIBIR LUEGO EL NOMBRE DE CADA ÓXIDO QUE SE HA FORMADO.

METALES	FÓRMULA	NOMBRE
Li		
Na		
K		
Ag		
NH ₄		
Ca		
Ba		
Ra		
Mg		
Sr		

Ejercicio # 2

ESCRIBIR LAS ECUACIONES DE FORMACIÓN DE ÓXIDO
CON 10 METALES DE LA TABLA DE VALENCIAS IGUALAR
LA ECUACIÓN Y ESCRIBIR EL NOMBRE DEL ÓXIDO QUE
SE HA FORMADO.

METALES

ECUACIÓN

NOMBRES

K

Ag

Ba

Mg

Bi

Hg

Hg

Au

Au

Cr

Cr

Pb

Pb

Sn

Sn

Ejercicio #3

**Escribir en las líneas
punteadas las fórmulas directas de los óxidos
en la lista siguiente:**

Óxido Platinoso

Óxido Mercurioso

Óxido Auroso	
Óxido férrico	
Óxido de Magnesio	
Óxido de Estroncio	
Oxido Niquelico	
Tetraóxido de trihierro	
Trióxido de dibismuto	
Oxido de oro III	

Ejercicio #4

Escribir el nombre de los siguientes oxidos.

Li₂O

PbO₂

$(\text{NH}_4)_2\text{O}$

SnO

Fe_2O_3