

FORMULACIÓN DE ÓXIDOS BÁSICOS.

1. Une con líneas.



Óxido de mercurio (II)



Óxido de sodio



Óxido de plomo (4+)



Óxido de oro (III)



Óxido de cobre

2. Marca la opción correcta.



- o Óxido de aluminio (III)
- o Óxido de aluminio
- o Dióxido de trialuminio



- o Óxido de plomo (IV)
- o Óxido de plomo
- o Dióxido de plomo



- o Óxido de hierro (III)
- o Óxido de hierro
- o Trióxido de hierro



- o Óxido de plomo (IV)
- o Óxido de plomo
- o Óxido de diplomo

3. Arrastra y suelta donde corresponde.

Óxido de calcio

Óxido de plata

Óxido de estaño

Dióxido de estaño

Óxido de calcio

Óxido de plata

Óxido de diplata

Óxido de estaño (IV)

Óxido de estaño (2+)

Óxido de estaño (II)

Óxido de calcio

Óxido de estaño (4+)

Compuesto	Prefijos multiplicadores	Número de oxidación	Carga iónica
CaO			
Ag_2O			
SnO_2			
SnO			