

FORMULACIÓN DE ÓXIDOS BÁSICOS.

1. Une con líneas.

CuO

Óxido de mercurio (II)

Na₂O

Óxido de sodio

Au₂O₃

Óxido de plomo (4+)

PbO₂

Óxido de oro (III)

HgO

Óxido de cobre

2. Marca la opción correcta.

Al₂O₃

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

PbO

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

Fe₂O₃

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

PbO₂

- ☐ Óxido de plomo (IV)
- ☐ Óxido de plomo
- ☐ 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 ₂ O			
SnO ₂			
SnO			