

FORMULACIÓN DE ÓXIDOS BÁSICOS.

1. Une con líneas.

CuO

Óxido de mercurio (II)

Na_2O

Óxido de sodio

Au_2O_3

Óxido de plomo (4+)

PbO_2

Óxido de oro (III)

HgO

Óxido de cobre

2. Marca la opción correcta.

Al_2O_3

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

PbO

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

Fe_2O_3

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

PbO_2

- ☐ 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_2O | | | |
| SnO_2 | | | |
| SnO | | | |