

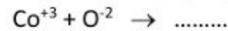


Ficha de Trabajo

Tema: Óxidos

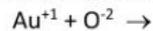
Instrucciones: Lee detenidamente cada una de las siguientes preguntas y luego responde de manera adecuada seleccionando la alternativa correcta

1. **Nombrar el producto: Co(2, 3)**



- a) Óxido de Cobalto
- b) Óxido de Cobaltoso
- c) Óxido Cuproso
- d) Óxido Cobáltico
- e) Óxido Carbónico

2. **Nombrar el producto: Au(1, 3)**



- a) Óxido de Plata
- b) Óxido Auroso
- c) Óxido Argéntico
- d) Óxido Aúrico
- e) Óxido Argentoso

3. **Nombrar: FeO**

Fe (2, 3)

- a) Óxido de Hierro
- b) Óxido Hierroso
- c) Óxido Ferrico
- d) Óxido Hierrico
- e) Óxido Ferroso

4. **Nombrar: PtO₂**

Pt(2, 4)

- a) Óxido Plumboso
- b) Óxido Platínico
- c) Óxido Platinoso
- d) Óxido Fosfórico
- e) Óxido Plúmbico

5. **Nombrar: CuO**

Cu(1, 2)

- a) Óxido Carbonoso
- b) Óxido Cúprico
- c) Óxido Carbónico
- d) Óxido Cuproso
- e) Óxido de Cobre

Prof. Rosa Nelly Ayaucán García

Valencia	Fórmula	N. sistemática	N. stock (la más frecuente)	N. tradicional
1			Óxido de sodio (I)	Óxido sódico
2	$\text{Ca}_2\text{O}_2 = \text{CaO}$			Óxido cálcico
	$\text{Fe}_2\text{O}_2 = \text{FeO}$	Monóxido de hierro	Óxido de hierro (II)	
3	Fe_2O_3		Óxido de hierro (III)	
4		Dióxido de plomo		Óxido plúmbico

Monóxido de disodio
Trióxido de dihierro
Óxido de calcio (II)

Óxido de plomo (IV)
Óxido ferroso
Óxido férrico
 $\text{Pb}_2\text{O}_4 = \text{PbO}_2$
 Na_2O

Monóxido de calcio