

~~stock~~ stock

1 CaO_1^{-2} Oxido de Calcio

$$1 \cdot -2 = -2$$

2 $\text{Cu}_2\text{O}_1^{-2}$ Oxido de Cobre(I)

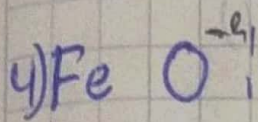
$$1 \cdot -2 = -2$$

$$1 \cdot 2 = \frac{2}{0} +$$

3 $\text{Cu}_1\text{O}_1^{-2}$ Oxido de Cobre (II)

$$1 \cdot -2 = -2$$

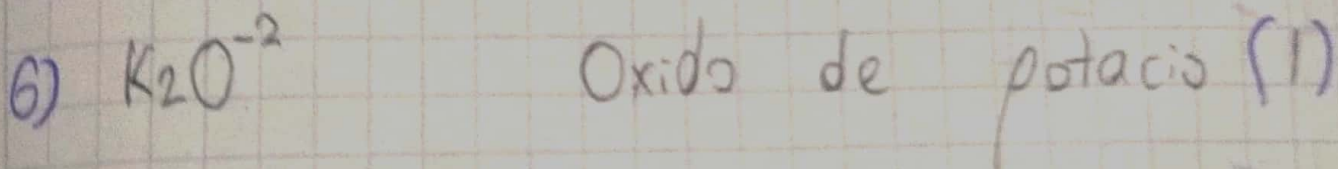
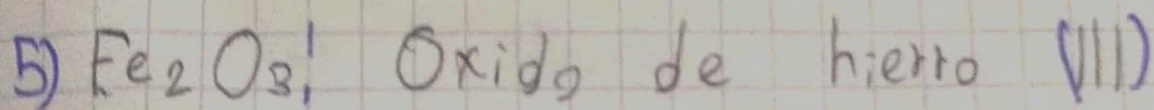
$$1 \cdot 2 = \frac{2}{0} +$$



Oxido de hierro (II)

$$1 \cdot -2 = -2$$

$$1 \cdot 2 = \frac{2}{0}$$



$$-2 \cdot 1 = -2$$

$$2 \cdot 1 = \frac{2}{0}$$

7) SnO_2 Oxido de estaño (IV)

$$2 \cdot -2 = -4 \quad +$$

$$1 \cdot 4 = \underline{4}$$

0

8) Ag_2O Oxido de Plata (I)

$$-2 \cdot 1 = -2 \quad +$$

$$2 \cdot 1 = \underline{2}$$

9) BaO Oxido de Bario (II)

$$1 \cdot -2 = -2$$

$$1 \cdot 2 = \underline{2}$$

0

10 Oxido de Sodio (I)

11 Oxido de Litio (I)

12 Oxido de aluminio (III)

~~Tradicionales~~ ~~tradicional~~ tradicional

1) Oxido Calcico

2) Oxido Cuproso

3) Oxido Cuprico

4) Oxido ferroso

5) Oxido ferrico

6) Oxido Potasico

7) Oxido estanico

8) Oxido Argentico

9) Oxido de bario

10 Oxido Sodico

11 Oxido de litio

12 Oxido aluminico

~~stock~~ ~~Abstracción~~ Sistemática

1 Monoxido de Calcio

2 Monoxido de cobre

3 Monoxido de Cobre

4 Monoxido de hierro

5 Trioxido de dihierro

6 Monoxido de dipotasio

7 dioxido de estaño

8 monoxido de diplata

9 monoxido de bario

10 monoxido de disodio

11 Monoxido de litio

12 Oxido de aluminio