

ESTADO DE OXIDACIÓN

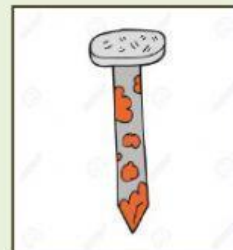
I. Selecciona: Encierra en un círculo la alternativa correcta (1 pto c/u)

Determine el estado de oxidación del no metal central que forma el HNO_3 .

- A) +2
- B) +4
- C) +3
- D) +5

Determine el estado de oxidación de los metales que forma el KNaSO_4 .

- A) +6 +6
- B) +4 +4
- C) +1 +1
- D) -1 -1



Determine el estado de oxidación H_2

- A) 0
- B) +3
- C) -3
- D) +0
- E) -0

Determine el estado de oxidación del metal que forma el FeSO_4 .

- A) +6
- B) +2
- C) -2
- D) +3

Determine el estado de oxidación del metal que forma el $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

- A) +3
- B) +2
- C) -2
- D) +1

Determine el estado de oxidación del halógeno que forma el $\text{Pb}(\text{ClO}_2)_4$.

- A) +3
- B) +2
- C) +7
- D) +5

El número de oxidación de los metales alcalinos:

- A) es siempre -1 .
- B) depende del compuesto que originen.
- C) es $+1$ en los óxidos y -1 en las sales.
- D) es siempre $+1$.

II. Desarrollo:

Identificar el estado de oxidación utilizando en las siguientes reacciones
(1 pto c/respuesta):





