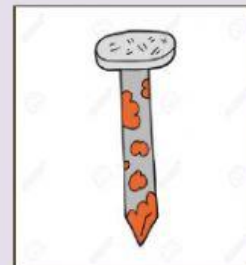


ESTADO DE OXIDACIÓN

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 H_3PO_4 .

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



Determine el estado de oxidación del metal que forma el Al_2O_3 .

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

Determine el estado de oxidación del metal que forma el $\text{Co}(\text{OH})_3$.

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

Valencia del F

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

Determine el estado de oxidación de los metales que forma el CaFeCO_4 .

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

Determine el estado de oxidación del metal central que forma el KMnO_4 .

- A) +1
- B) +7
- C) +3
- D) +6

Un átomo de zinc (Zn) y un ion zinc (Zn +)

- A) se diferencian en dos electrones.
- B) tienen el mismo número de electrones.
- C) son, respectivamente, un anión y un catión.
- D) tienen el mismo número de protones.

II. Desarrollo:

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

