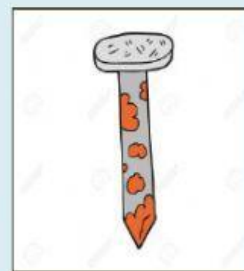


ESTADO DE OXIDACIÓN

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

Determine el estado de oxidación del metal que forma el $\text{Mg}(\text{SO}_4)_2$.

- A) -2
- B) +6
- C) +2
- D) +4



Determine el estado de oxidación de los no metales que forma el NaClO_4 .

- A) +6 +2
- B) +5 +1
- C) +2 +4
- D) +5 +2

Determine el estado de oxidación del no metal que forma el Br_2O .

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

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

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

Valencia del azufre. Na_2SO_4

- A) +6
- B) +3
- C) +4
- D) +2
- E) -2

Al

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

Un átomo de cesio (Cs) y un ion sodio (Cs+)

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

II. Desarrollo:

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

