

## ESTADO DE OXIDACIÓN

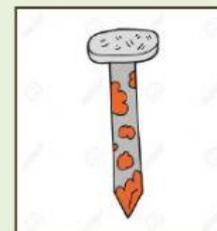
I. Selecciona: Encierra en un círculo la alternativa correcta (1 pto c/u)

**Determine el estado de oxidación del no metal central que forma el  $\text{HNO}_3$ .**

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

**Determine el estado de oxidación de los metales que forma el  $\text{KNaSO}_4$ .**

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



**Determine el estado de oxidación  $\text{H}_2$**

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

**Determine el estado de oxidación del metal que forma el  $\text{FeSO}_4$ .**

- 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):

