

ESTADO DE OXIDACIÓN

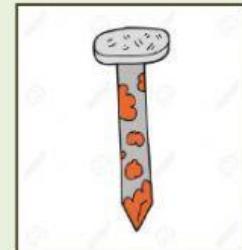
I. Seleciona: Encierra en un círculo la alternativa correcta (1 pto c/u)

Determine el estado de oxidación del no metal central que forma el HNO₃.

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

Determine el estado de oxidación de los metales que forma el KNaSO₄.

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



Determine el estado de oxidación H₂

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

Determine el estado de oxidación del metal que forma el FeSO₄.

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

Determine el estado de oxidación del metal que forma el Cu(OH)₂.

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

Determine el estado de oxidación del halógeno que forma el Pb(ClO₂)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/resposta):

