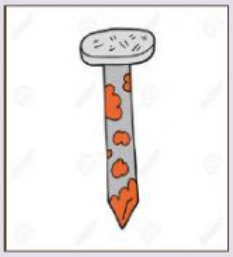
ESTADO DE OXIDACIÓN

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 $Co(OH)_3$.

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):

HSO_4

$Pd(OH)_4$

$W(NO_2)_4$