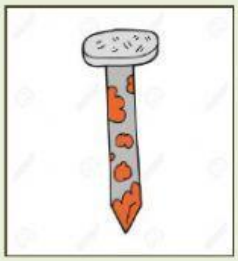
ESTADO DE OXIDACIÓN

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 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/respuesta):

□ □ □

$AgNO_3$

□ □ □

□ □ □

$Mo(IO_4)_2$

□ □ □

□ □ □

$Cr(OH)_6$

□ □ □