



# Valencia y estados de oxidación

Preuniversitario Antumapu.

1. El Dicromato de Potasio ( $K_2Cr_2O_7$ ) es una sal utilizada en la fabricación de acero, cueros, pigmentos, etc. ¿Cuál es el número de oxidación del Cromo en esta sustancia?

- A) +3
- B) +7
- C) +6
- D) -2
- E) -1

2. El número de oxidación del Cadmio (Cd) en el compuesto  $\text{CdSO}_4$  es:

A)-1

B)+1

C)+3

D)-2

E)+2

3. El cambio del estado de oxidación del Manganeso en la reacción entre el Permanganato de Potasio y el Ácido Sulfúrico es:



- A) +4 a +2
- B) +7 a +1
- C) +2 a +6
- D) +7 a +2
- E) +5 a +3

4. El número de oxidación del Uranio en el peróxido del mismo  $U_2(O_2)_5$  es:

A)-1

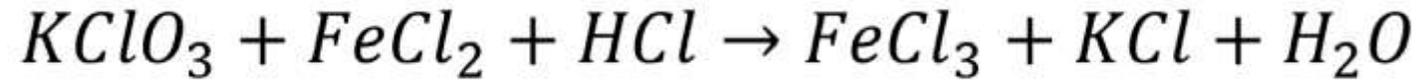
B)+2

C)+3

D)+5

E)+1

5. El cambio del estado de oxidación del Cloro en la reacción entre el Clorato Potasio y el Ácido Clorhídrico:



- A) +3 a -1
- B) +5 a -2
- C) +5 a -1
- D) +1 a -1
- E) +5 a +1

6. En cuál de los siguientes compuestos el Nitrógeno (N) tiene el menor estado de oxidación



7. La mezcla entre un Óxido ácido y agua produce como resultado

A) Un Hidruro

B) Un Hidrácido

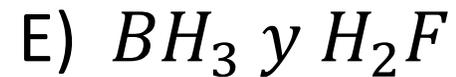
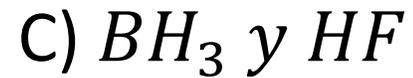
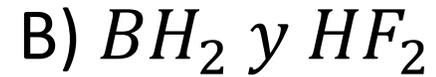
C) Un Oxácido u Oxiácido

D) Un Óxido Básico

8. El nombre del compuesto  $HClO_4$  en nomenclatura tradicional es:

- A) Ácido Clórico
- B) Ácido Perclórico
- C) Ácido Clorhídrico
- D) Ácido Cloroso

9. El Boro y el Fluor al combinarse con Hidrógeno forman los compuestos:



10. El nombre del compuesto  $SO_3$  usando nomenclatura stock es:

- A) Óxido de azufre (III)
- B) Anhídrido sulfúrico (V)
- C) Óxido de azufre (V)
- D) Óxido de Azufre (IV)
- E) Anhídrido Sulfúrico (III)