

Escriban el número de oxidación en cada compuesto y conteste según el elemento que se le solicita. En el cuaderno vimos las condiciones de las reacciones para manejo de números de oxidación.

Ejemplo voy a realizar el ejemplo 1.

+1 +6 -2

$\text{Na}_2\text{SO}_4$  como me preguntan por el azufre (S) la respuesta la d.

▪ 1. Valencia del azufre.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

- A)-2
- B)+3
- C)+4
- D)+6
- E) +2

▪ 2. Al

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

▪ 3. Valencia del manganeso  $\text{MnO}_2$

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

▪ 4.  $\text{H}_2$

- A)-1
- B)+1
- C)-0
- D)+0
- E) 0

▪ 5. Valencia del fósforo  $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_3)_3$

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

▪ 6.  $\text{O}_2$

- A)-0
- B)+0
- C)0
- D)-1
- E) -2

▪ 7. Valencia del nitrógeno  $\text{NO}_2$

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

▪ 8. Valencia del iodo KI

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

▪ 9. Valencia del cobalto  $\text{CoO}$

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

▪ 10. Valencia del hidrógeno  $\text{AlH}_3$

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