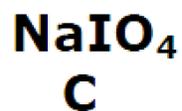
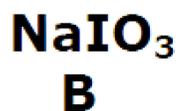
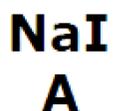


NÚMEROS Y ESTADOS DE OXIDACIÓN

- Ejercicios

1 H 1,0		Número atómico \longrightarrow						2 He 4,0
		Masa atómica \longrightarrow						
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2	
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9	
19 K 39,1	20 Ca 40,0							

1.- En los siguientes compuestos, el número de oxidación para el Yodo (I) es;



- A B C
- A) +1 +3 +5
 B) -1 +5 +7
 C) +1 +3 +7
 D) -1 +5 -7
 E) +3 +5 +7

2.- Del análisis de la siguiente reacción es correcto afirmar que en;



- I) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ el número de oxidación para el Cr es +6.
II) CrO_4^{2-} el número de oxidación para el Cr es +7.
III) Ambas especies el número de oxidación para el Oxígeno es -2.

- A) Solo I.
B) Solo II.
C) Solo III.
D) Solo I y III.
E) I, II y III.

3.- En el compuesto CaO_4 , el número de oxidación para el Oxígeno es

- A) $-\frac{1}{2}$
B) - 1
C) - 2
D) +1
E) +2

4.- ¿Qué número de oxidación presenta el fósforo en la siguiente especie química con carga eléctrica?



- A) +3
B) - 5
C) +5
D) +7
E) - 7

5.- El estado de oxidación del arsénico en el compuesto As_2O_5 es

- A) + 2
B) - 10
C) +10
D) - 5
E) + 5

6.- En una pila recargable de níquel-cadmio ocurren las siguientes reacciones



Al respecto es correcto afirmar que

- A) cadmio se comporta como oxidante.
- B) níquel cambia de estado de oxidación de +3 a +2.
- C) níquel se oxida.
- D) la pila funciona en ambiente ácido.
- E) cadmio se reduce de 0 a +2.

7.- ¿En cuál de las siguientes sustancias el número de oxidación (EDO) del nitrógeno tiene valor negativo?

- A) N₂O₄
- B) NH₃
- C) NO₂
- D) NF₃
- E) CH₃NO₂

8.- ¿En cuál de las siguientes semireacciones ocurre un aumento en el número de oxidación?

- A) SO₃ → SO₂
- B) Mg⁺² → Mg
- C) MnO₂ → MnO₄⁻
- D) NH₄⁺ → NH₃
- E) Cl₂O₇ → Cl⁻

9.- ¿En cuál de las siguientes especies el fósforo presenta EDO +3?

- A) PH₃
- B) H₂P₂O₅⁻²
- C) H₃PO₄
- D) P₄
- E) Ca₃(PO₄)₂

- Respuesta

Alternativas;

N° de Pregunta	Alternativa
1	B
2	D
3	A
4	C
5	E
6	B
7	B
8	C
9	B