



COLEGIO NACIONES UNIDAS I.E.D.
PEI: FORMACIÓN INTEGRAL DE LÍDERES EMPRENDEDORES COMPETENTES, CON PRINCIPIOS
DEMOCRÁTICOS, TECNOLÓGICOS, CULTURALES Y DEPORTIVOS
LEMA: “EDUCACIÓN, CIENCIA, CULTURA Y DEPORTE PARA TRASCENDER”

SEGUNDO TALLER DE PREPARACIÓN SEGUNDO PERIODO
QUÍMICA
GRADO SÉPTIMO
DOCENTE HEISEL QUESADA

Átomo	Z	Grupo	e- de valencia	valencias	Números de oxidación	Distribución electrónica
1	35					
2						1S22S22P63S1
3			4			
4				2,4,6		

- Del Z 35 es correcto afirmar que
 - Tiene 6 e- de valencia
 - Pertenece al grupo VIIb
 - Tiene valencias 1,3,5,7
 - Su distribución electrónica termina en 7P5
- El número atómico (Z) para el átomo 2 es
 - 11
 - 21
 - 8
 - 18
- El átomo 3 se encuentra en el grupo
 - IVB
 - IVA
 - VIA
 - Tierras raras
- La distribución electrónica para el átomo 1 es
 - 1S2 2S2 2P6 3S2 3D10 4P6 5S2 4P5
 - 1S2 2S2 2P6 3S2 3P6 4S2 3D10 4P5
 - 1S2 2S2 3D10 4D10 5P6 4F5
 - 1S2 2S2 2P6 3D10 3P6 4S2 4D7
- La cantidad de e- de valencia para el átomo 4 es
 - 4
 - 2
 - 3
 - 6
- Los números de oxidación para el átomo 1 son
 - +/- 1, +3, +5, +7
 - +1, +3, +5
 - +4
 - +2, +4, +6
- Las valencias para el átomo 3 son
 - 3,1
 - 2,4
 - 2,4,6
 - 3,7
- Si se sabe que el átomo 3 es Z 14, su distribución electrónica terminaría en
 - 3P2
 - 4P3

- c. 4S2
 - d. 3D2
9. El grupo del átomo 2 sería
- a. VI B
 - b. IV B
 - c. IA
 - d. Gases nobles
10. Es FALSO afirmar que el átomo
- a. 1 tiene 7 electrones de valencia
 - b. 2 tiene 6 electrones de valencia
 - c. 3 pertenece al grupo IVA
 - d. 4 pertenece al grupo VIA