INSTITUCIÓN EDUCATIVA JOAQUÍN VALLEJO ARBELÁEZ

FECHA: SEPTIEMBRE 30 DE 2017

ÁREA: CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL

DOCENTE: JAIME ALBEIRO ZULETA ROJAS

ASUNTO: PLAN DE APOYO

**PROFUNDIZACIÓN**

1. Consultar y elaborar mapa conceptual sobre la evolución histórica del modelo atómico.
2. Atomistas griegos
3. Teoría atómica de Dalton
4. Descubrimiento del electrón
5. Descubrimiento del protón
6. Modelo de Thomson
7. La radioactividad
8. Tipos de radiación: Rayos alfa, rayos beta-B-, rayos beta+B+,rayos gama, rayos x.
9. Modelo atómico de Rutherford.
10. Descubrimiento del neutrón.
11. Modelo atómico de Bohr
12. Modelo de Sommerfeld.
13. Modelo actual del átomo.

**NIVELACIÓN**

1. Referente a la tabla periódica actual consulta y sustenta por medio de un cuadro sinóptico lo siguiente:
2. Ley periódica.
3. Región S
4. Región P
5. Región D
6. Región F
7. Clasificación de los elementos: Metales, no metales, metaloides y tierras raras.
8. Propiedades de los metales y no metales.
9. Propiedades periódicas: Radio atómico, radio iónico, energía o potencial de ionización, afinidad electrónica y electronegatividad.
10. Enlace químico: Enlace iónico, enlace covalente: sencillo, doble, triple, polar , no polar y coordinado o dativo.

RECUPERACIÓN

60Nd144

1. Del esquema anterior responder.
2. ¿Cuántos neutrones hay?
3. ¿Cuántos protones?
4. ¿Cuántos electrones?
5. Para los siguientes valores de Z=33, Z=45, Z=81, Z=93 Y Z=67

Resuelva

1. Distribución electrónica
2. Organizar por niveles de energía la distribución electrónica
3. Decir cuántos orbitales hay
4. Decir cuántos orbitales llenos
5. Decir cuántos orbitales semillenos
6. Decir cuántos orbitales vacíos
7. Periodo
8. Grupo
9. Elemento
10. Decir si es diamagnético o paramagnético
11. Complete el siguiente cuadro

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Elemento** | **Z** | **A** | **# DE e-** | **# de n0** | **# de P** |
| Ac | 89 | 227 |  |  |  |
| Rn |  | 222 |  |  | 86 |
| W |  |  | 74 | 107 |  |

1. El elemento cuya notación espectral terminal es 4S2,3D2 su número atómico es.
2. Completa la siguiente tabla

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Enlace iónico | Enlace covalente | Enlace metálico |
| Partículas constituyentes |  |  |  |
| Estado físico a temperatura ambiente |  |  |  |
| Punto de fusión |  |  |  |
| Punto de ebullición |  |  |  |
| Conductividad eléctrica |  |  |  |
| Solubilidad |  |  |  |