

QUIMICA I

TABLA PERIODICA Y PROPIEDADES PERIODICAS

Instrucciones: Relaciona el nombre científico con su propuesta de tabla periódica

- | | |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------|
| 1.- Publica la relación que existe entre la masa atómica con el volumen y algunas propiedades físicas como punto de fusión y p. ebullición | () Johan Döbereiner |
| 2.- Propone la Ley de las octavas, los elementos se ordenan con base en su masa atómica y ordena grupos de 7 elementos y tienen propiedades similares al octavo elemento | () Julius L. Meyer |
| 3.- Propuso que en la naturaleza existían triadas de elementos de forma, el central tenía propiedades que era un promedio de los otros dos miembros dando forma a las ley de las triadas | () Dimitri Mendeléyev |
| 4.- Establece una relación entre las propiedades periódicas y las masas atómicas | () Johan A. R. Newlands |
| 5. - Los elementos pueden ordenarse de manera sucesiva debido a su número de protones | () H. Moseley |

Instrucciones: Con ayuda de una tabla periódica indica lo que se te pide

Menciona al primer elemento que pertenece al periodo 4 y 7: _____ y _____

Menciona al primer elemento que pertenece al grupo 17: _____

Menciona al último elemento que pertenece al grupo 2: _____

¿Cuántos bloques componen a la tabla periódica (letra)? _____

¿Qué elemento tiene mayor radio atómico? _____

¿Qué elemento tiene mayor electronegatividad? _____

¿Qué elemento tiene menor electronegatividad? _____