

## 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 la 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? \_\_\_\_\_