



La tabla periódica es un cuadro que presenta todos los elementos químicos que existen ordenados según sus números atómicos.

1. INDICACIÓN: Completa los casilleros en blanco según la estructura de la tabla periódica.

[illegible]

2. INDICACIÓN: Lee con atención las siguientes oraciones y luego completa los espacios en blanco según corresponda.

- a) La tabla periódica está dividida en periodos o filas.
- b) La tabla periódica está dividida en grupos o columnas.
- c) La tabla periódica está compuesta por elementos químicos.
- d) La tabla periódica está ordenada según los de los elementos químicos.

3. INDICACIÓN: Escribe en el paréntesis la letra adecuada relacionando el químico y su aporte en la historia de la tabla periódica.

- | | | |
|---------------|---------|-------------------------------------|
| a) Mendeléyev | () | Diseño actual de la tabla periódica |
| b) Moseley | () | Ley de octavas |
| c) Newlands | () | Ley de las Triadas |
| d) Döbereiner | () | Padre de la tabla periódica |
| e) Werner | () | Ley periódica moderna |



4. INDICACIÓN: Completa la tabla ubicando el periodo y grupo al que pertenecen los siguientes elementos químicos.

Nota: Puedes guiarte de tu tabla periódica.

ELEMENTO QUÍMICO	PERIODO	GRUPO
65.38 30 Zn		
15.9994 8 O		
137. 327 56 Ba		
4.002602 2 He		
24.3050 12 Mg		
107.8682 47 Ag		