



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

Química ciclo 5

Aplica

con ayuda de la tabla periódica completa la siguiente tabla.

Átomo	Nombre	Número Atómico Z	Peso Atómico A	Electrones e	Protones p ⁺	Neutrones n
²³ Na ₁₁	sodio	11	23	11	11	12
¹² C ₆	Carbon	6	12	6	6	6
¹ H ₁	Hydrogeno	1	1	1	1	0
³⁵ Cl ₁₇	cloro	17	35	35	35	18
⁴⁰ Ca ₂₀	Calcio	20	40	40	40	20
⁸⁷ Sr ₃₈	Estroncio	38	87	87	87	49
²⁸ Si ₁₄	silicio	14	28	28	28	14
¹³⁷ Ba ₅₆	Batio	56	137	137	137	81
⁵⁴ Mn ₂₅	Magnesio	25	54	54	54	29
¹² C ₆	Carbono	6	10 12	12	20 12	14



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA



Numero Atómico

Z = Cantidad de protones (p^+) de un átomo

Numero masico

A = peso atómico o masa atómica. Peso del núcleo del átomo; la cantidad de protones y neutrones de un átomo