

Aplico

Con ayuda de la tabla periódica completa la siguiente tabla:

Átomo	Nombre	Numero atómico Z	Peso atómico A	Electrones e ⁻	Protones p ⁺	Neutrones n
²³ Na ₁₁	Sodio	11	23	11	11	12
¹² C ₆	Carbono	6	12	6	6	6
¹ H ₁	Hidrogeno	1	1	1	1	0
³⁵ Cl ₁₇	Cloro	17	35	17	17	18
⁴⁰ Ca ₂₀	Calcio	20	40	20	20	20
⁸⁸ Sr ₃₈	Estroncio	38	88	38	38	50
²⁸ Si ₁₄	Silicio	14	28	14	14	28
¹³⁷ Ba ₅₆	Bario	56	137	56	56	81
²⁴ Mg ₁₂	Magnesio	12	24	12	12	12
	Carbono	20	40	20	20	20
⁴⁰ Ca ₂₀	Calcio					

GUÍA 2 SEMANAS 13-23 DE ABRIL.



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

Núclido	Número Atómico (Z)	Número de masa (A)	Número de neutrones	Tipo de Núclido	Número de electrones
$^{40}_{20}\text{Ca}$	20	40	20	Neutro	20
$^{40}_{20}\text{Ca}^{+2}$	20	40	20	Catión	18
$^{120}_{83}\text{Bi}^{-}$	83	120	37	Anion.	84
$^{105}_{52}\text{Te}^{-2}$	52	105	53	Anion.	54
$^{65}_{11}\text{Na}^{+1}$	11	65	54	Catión.	10
$^{65}_{11}\text{Na}$	11	65	54	Neutro	11
$^{117}_{79}\text{Au}^{+3}$	79	117	38	Catión.	76

OBSERVO

Se pueden apoyar en este video para reforzar lo trabajado

<https://www.youtube.com/watch?v=w503OQbQdz0>

NIVELES DE ENERGÍA DE LOS ÁTOMOS

• Cromatografía de columna.

TAREA

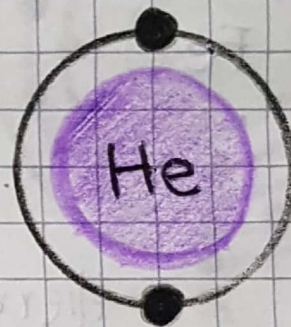
10/04/21.

Dibujar los niveles de energía de cada uno de los siguientes átomos.

Hidrogeno.



Helio.

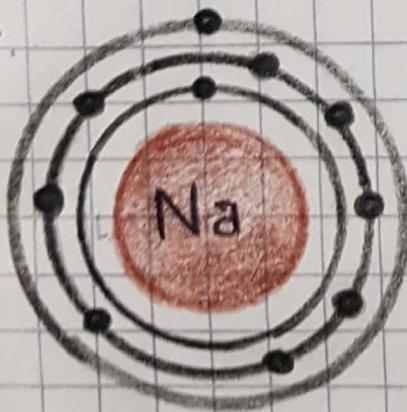


Nitrogeno.



Berilio.

Sodio.



Argon.



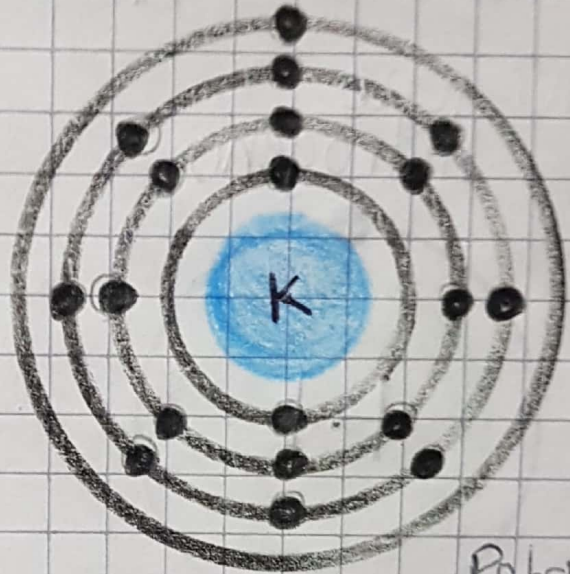
Oxigeno



Litro



Hierro.



Potasio.