

3. Une las columnas según corresponda

1	Antes de comenzar a trabajar en el laboratorio	A	las etiquetas de los frascos antes de usarlos.
2	No se debe trabajar en el laboratorio utilizando	B	debes quitarte la bufanda, el pañuelo y/o la campera para poder moverte con facilidad.
3	Recuerda que luego de finalizar la actividad en el laboratorio se recomienda	C	tocar, oler ni probar ninguna de las sustancias.
4	No debes	D	sandalias.
5	En el laboratorio no está permitido	E	lavarse bien las manos.
6	Debes leer atentamente	F	comer ni beber.

4. Cuando trabajamos en el laboratorio una medida de precaución es, en el caso de tener el cabello largo, llevarlo atado. Seleccione una:

- a. V
- b. F

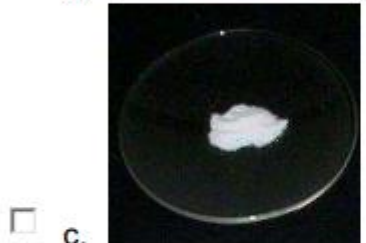
5. ¿Cuál de los siguientes materiales sirve para medir la masa de un sistema? Seleccione una opción:



6. ¿Cuáles de los siguientes términos se corresponden a las secciones de un informe de laboratorio? Seleccione una o más de una:

- a. Cloruro de sodio
- b. Portada
- c. Conclusiones
- d. Individual
- e. Resultados
- f. Introducción
- g. Termómetro
- h. Bibliografía
- i. Biografía
- j. En grupo
- k. Metodología

7. Selecciona ejemplos de materiales de laboratorio que sean de vidrio y que tengan graduación:



IDEA DE ÁTOMO. MODELO ATÓMICO DE BOHR. NÚMERO ATÓMICO Y NÚMERO MÁSSICO – Revisión

1. Representar, según el modelo de Bohr, un átomo de cada uno de los siguientes elementos químicos (podés consultar el cuadernillo):

- a. Sodio
- b. Aluminio
- c. Cloro
- d. Helio
- e. Hidrógeno
- f. Carbono
- g. Nitrógeno

Tener en cuenta la siguiente regla para distribuir los electrones:

Nivel de energía	Cantidad máxima de e-
1	2
2	8
3	18
4	32

2. Completar la siguiente tabla, usando la tabla periódica

Símbolo	Nombre	Grupo	Período
Au			
	Mercurio		
		13	4
H			

ACTIVIDADES DEL CUADERNILLO

1) Página 4 (Observar el siguiente video: <https://www.youtube.com/watch?v=QsclVE8C0-M>; luego, leer el texto y resolver las actividades propuestas).

2) Página 13 (resolverla en el cuadernillo y enviar la imagen escaneada o fotografía): *Colorear la siguiente tabla periódica siguiendo estas indicaciones: Metales en rojo, No metales en amarillo, Metaloides en verde y Gases Nobles en azul.*

1 H 1,008																	2 He 4,003
3 Li 6,94	4 Be 9,01											5 B 10,81	6 C 12,01	7 N 14,01	8 O 16,00	9 F 19,00	10 Ne 20,18
11 Na 22,99	12 Mg 24,31											13 Al 26,98	14 Si 28,09	15 P 30,97	16 S 32,07	17 Cl 35,45	18 Ar 39,95
19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sr 87,62	22 Ti 47,87	23 V 50,94	24 Cr 52,00	25 Mn 54,94	26 Fe 55,85	27 Co 58,93	28 Ni 58,69	29 Cu 63,55	30 Zn 65,39	31 Ga 69,72	32 Ge 72,61	33 As 74,92	34 Se 78,96	35 Br 79,90	36 Kr 83,80
37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,91	40 Zr 91,22	41 Nb 92,91	42 Mo 95,94	43 Tc (98,91)	44 Ru 101,07	45 Rh 102,91	46 Pd 106,42	47 Ag 107,87	48 Cd 112,41	49 In 114,82	50 Sn 118,71	51 Sb 121,76	52 Te 127,60	53 I 126,90	54 Xe 131,29
55 Cs 132,91	56 Ba 137,33	57 La 138,91	72 Hf 178,49	73 Ta 180,95	74 W 183,84	75 Re 186,21	76 Os 190,23	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	79 Au 196,97	80 Hg 200,59	81 Tl 204,38	82 Pb 207,20	83 Bi 208,98	84 Po (208,98)	85 At (209,99)	86 Rn (222,02)
87 Fr (223,02)	88 Ra (226,03)	89 Ac (227,03)	104 Rf (261,11)	105 Db (262,11)	106 Sg (263,12)	107 Bh (264,12)	108 Hs (265,13)	109 Mt (268)	110 Ds (269)	111 Rg (272)	112 Uub (277)		114 Uuq (285)		116 Uuh (289)		

58 Ce 141,12	59 Pr 140,91	60 Nd 144,24	61 Pm (144,91)	62 Sm 150,36	63 Eu 151,96	64 Gd 157,25	65 Tb 158,93	66 Dy 162,50	67 Ho 164,93	68 Er 167,26	69 Tm 168,93	70 Yb 173,04	71 Lu 174,97
90 Th 232,04	91 Pa 231,04	92 U 238,03	93 Np (237,05)	94 Pu (244,06)	95 Am (243,06)	96 Cm (247,07)	97 Bk (247,07)	98 Cf (251,08)	99 Es (252,08)	100 Fm (257,10)	101 Md (258,10)	102 No (259,10)	103 Lr (262,11)