Ejercicios repaso primer test.

1. **Completa la siguientes tabla para átomos neutros:**

ELEMENTO	Nº ATÓMICO (Z)	Nº MÁSICO (A)	PROTONES (p^+)	ELECTRONES (e^-)	NEUTRONES (n)	NOMBRE
Li	3	7				
K	19	40				
K	19	41				
Rb	37				50	
Ca		46	20			
H	1	1				
H	1	2				

2. **Completa la siguientes tabla para iones:**

ION	Nº ATÓMICO (Z)	Nº MÁSICO (A)	PROTONES (p^+)	ELECTRONES (e^-)	NEUTRONES (n)	NOMBRE
Ca^{2+}	20	40				
Al^{3+}	13	27				
Si^{4+}	14				14	
Br^-		81	35			
Se^{2-}	34				46	
Sn^{4+}		120	50			
H^+			1		0	

3. **Indica la configuración electrónica de cada uno de estos átomos:**

a) Cloro (Cl): A=35, Z = 17

b) Azufre (S): A= 32, Z=16

c) Sodio (Na): A=23, Z=11

4. **Realiza la configuración electrónica de los siguientes elementos.**

a) ${}_{18}{}^{40}Ar$

b) ${}_{19}{}^{39}K$

c) ${}_{20}{}^{40}Ca$

Notación ${}^{A}_{Z}X$: Ejerc 1 y 2. // Configuración: Ejerc 3, 4, 10. // Isótopos e Iones: Ejerc 5, 6, 9, 10.// Unidades: Ejerc 11, 12. // Modelos: Ejerc 13, 14.

LIVEWORKSHEETS

Ejercicios repaso primer test.

5. **Indica un posible ion para los siguientes elementos:**

c) N (Z=7, A=14)

d) Ne(Z=10, A=21)

e) K (Z=19, A=39)

f) C (Z=6, A=12)

6. **¿Cómo adquiere un cuerpo carga negativa? ¿Y positiva?**

7. **Completa la tabla indicando la masa y carga relativa de protón, neutrón y electrón.**

	CARGA	MASA
ELECTRÓN		
PROTÓN		
NEUTRÓN		

8. **Indica la opción correcta. La carga del electrón es:**

- Mayor que la del protón.
- Menor que la del protón.
- Igual que la del protón.

9. **¿Puede un átomo de número atómico 17 tener como isótopo otro átomo cuyo número atómico sea 18?** Razona.

10. **Conocemos los siguientes datos sobre los átomos A, B, C y D:**

A : 13 protones y 14 neutrones

B : 13 protones y 13 neutrones

C : 14 protones y 15 neutrones

D : 14 protones y 15 neutrones

a) ¿Cuáles pertenecen a isótopos diferentes del mismo elemento?

b) ¿Cuáles pertenecen al mismo isótopo del mismo elemento?

c) ¿Son B y C átomos del mismo elemento?

Notación ${}^{A}_{Z}X$: Ejerc 1 y 2. // Configuración: Ejerc 3, 4, 10. // Isótopos e Iones: Ejerc 5, 6, 9, 10.//
Unidades: Ejerc 11, 12. // Modelos: Ejerc 13, 14.

LIVEWORKSHEETS

Ejercicios repaso primer test.

11. Convierte a las unidades que se pide:

a) $45\ \frac{m}{s}\ a\ \frac{km}{h}$

b) $144\frac{km}{h}\ a\ \frac{m}{s}$

c) $120\frac{cm}{s}\ a\ \frac{m}{s}$

d) $108\frac{km}{s}\ a\ \frac{m}{s}$

e) 3500 mg a kg

f) 450 cm^2 a m^2

g) 0,0034 m^2 a cm^2

h) 600 cm^3 a dm^3

i) 650 litros a m^3

j) 2,5h a s

12. Completa la tabla con las unidades del Sistema Internacional

Magnitud	Unidad	Símbolo
Masa		
	Metro	
		s
	K	

13. Completa las frases sobre el modelo de Rutherford.

- Solo unas pocas partículas alfa vuelven hacia atrás, quiere decir que.....
- Una parte de las partículas alfa que atraviesan la lámina de oro se desvían, eso indica que....
- La mayor parte de las partículas pasan la lámina sin desviarse, eso dice que el átomo.....

14. Realiza un esquema del experimento de Rutherford, indicando: partículas alfa, lámina oro, pantalla detectora.

Notación $^{A}_{Z}X$: Ejerc 1 y 2. // Configuración: Ejerc 3, 4, 10. // Isótopos e Iones: Ejerc 5, 6, 9, 10.//
Unidades: Ejerc 11, 12. // Modelos: Ejerc 13, 14.

LIVEWORKSHEETS