Nombre:		nº:	fundación VEDRUNA EDUCACIÓN Ntra. Sra. del Carmen-La Bañeza
Clase:	Fecha:	Calificación:	
Unidad 5: El átomo y el sistema periódico			

1. **Los constituyentes del núcleo de un átomo son:**

2. **Considera las tres partículas subatómicas.**

   a) Señala qué tipo de carga posee cada una de ellas.

      - Protón:
      - Electrón:
      - Neutrón:

   b) Indica cuáles están en el núcleo y cuáles en la corteza:

      - Núcleo: y
      - Corteza:

3. **Al frotar un material, ¿qué podemos conseguir de los átomos?** (selecciona la correcta)

   a) Arrancar neutrones de su núcleo.
   b) Arrancar protones de su núcleo.
   c) Arrancar electrones de su corteza electrónica.
   d) Arrancar electrones de su núcleo.

4. **Aproximadamente el 80 % de los elementos de la tabla periódica son:**

5. **Describe cómo está constituido un átomo:** Un átomo está constituido por un , formado por y , y por los que giran a gran velocidad en órbitas alrededor del .

6. **Los períodos:**

7. **Aparte de grupos de elementos representativos, encontramos dos bloques:**

LIVEWORKSHEETS

8. **Los isótopos de un elemento son los átomos de dicho elemento que…** (respuesta múltiple)

   a) Tienen distinto número atómico.
   b) Tienen distinto número másico.
   c) Tienen el mismo número atómico.
   d) Tienen el mismo número másico.

9. **Selecciona las afirmaciones que sean verdaderas.**

   a) La carga del protón es igual, en valor numérico, a la carga del neutrón.
   b) La carga del electrón es igual, en valor numérico, a la carga del protón.
   c) La masa de un protón es mayor que la masa de un electrón.
   d) La masa de un neutrón es menor que la masa de un protón.
   e) La masa del átomo está prácticamente concentrada en su núcleo.

10. **En la siguiente tabla se representan ciertos elementos. Deduce si existen isótopos de un mismo elemento:**

Elemento	n.°protones	n.°electrones	n.°neutrones
A	11	10	12
B	12	12	12
C	13	13	14
D	9	10	10
E	12	10	13

Son isótopos los elementos:

A , B , C ,

D , E .

11. **Observa lo siguiente:** Si un átomo de oxígeno adquiere 2 electrones tendrá finalmente, 10 electrones y 8 protones. Por tanto, ya no será neutro, y su carga iónica neta será –2. ¿Cuál será la carga iónica neta que adquirirá un átomo de calcio que tiene 20 electrones y 20 protones, si pierde 2 electrones?

    Tendrá protones y electrones. Su carga neta será .

12. **¿Cómo se ordenan los elementos en el sistema periódico?**

Los elementos de un sistema periódico se ordenan de arriba a abajo y de izquierda a derecha según aumenta el número .

LIVEWORKSHEETS

13. **Completa la siguiente tabla:**

Elemento	*A*	*Z*	p^+	n	e^-	iones
Mn	55		25			
Ag		47		61		
Xe				77	54	
P	31			16	18	
Se^{2-}	79	34				
Mg^{2+}			12	12		
Cl^-				18	18	
N	14			7	10	

LIVEWORKSHEETS