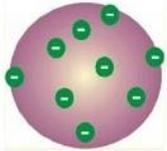


$^{117}_{79}\text{Au}^{+3}$

3. Responde: **a.** -Si un átomo tiene 3 protones, 3 electrones y 4 neutrones, y pierde 1 electrón, ¿qué carga adquiere?
-Escriba el nombre y el símbolo.
- b.** -Un átomo tiene 3 protones, 3 electrones y 4 neutrones, y gana 1 electrón. ¿Qué carga adquiere?
-Escriba el nombre y el símbolo
- c.** -Un átomo de Cloro tiene 17 protones y 18 neutrones. Determina cuál es su:
a) Número atómico (Z) _____ b) Número másico (A) _____ c). Símbolo _____
- d.** -Si un átomo de potasio tiene $Z=19$ y $A=39$, calcula:
a. ¿Cuántos protones tiene? ____ b) ¿Cuántos electrones tiene? ____ c) ¿Cuántos neutrones contiene? ____

4. Relacione la contribución de cada uno de los siguientes científicos a la evolución del modelo atómico **(ampliar los cuadros para responder) ver ejemplo**

Modelos atómicos	Realice el dibujo y escriba Nombre del modelo	Responde aquí ↓	Aportes
1. James Chadwick			a. su modelo establece que los electrones están ubicados en niveles de energía específicos
2. J.J. Thomson	 Pudin de pasas	2-e	b. Descubrió el electrón y contribuyó al desarrollo de la bomba atómica
3. Ernest Rutherford			c. Sostiene que la materia está formada por partículas indivisibles llamadas átomos
4. Demócrito			d. Los átomos se consideraban eternos e indestructibles. Difieren de formas, dimensiones y posiciones
5. Aristóteles			e. Filósofos griegos que postularon que toda la materia está constituida por partículas indivisibles, llamadas átomos, sin que exista nada entre ellos excepto espacio vacío
6. Niels Bohr			f. Descubrió el electrón, modelo del pudín de pasas
7. Schrodinger			g. Modelo de la nube de electrones
8. John Dalton			h. Descubrió el núcleo y los protones
9. Demócrito y Leucipo			i. Filósofo griego que creía que todas las cosas que nos rodean están hechas de cuatro elementos: agua, aire, tierra y fuego

5. Explique en qué consisten las propiedades periódicas.

- a.** Definir las siguientes propiedades periódicas, Radio atómico, energía de ionización, afinidad electrónica, electronegatividad, carácter metálico.
- b.** Dibuja el esquema de la tabla periódica e Indica con flechas su variación en grupos y periodos. Utiliza colores diferentes para representar cada propiedad
-Cuál elemento tiene mayor electronegatividad ____
-Cuál elemento tiene la mayor energía de ionización Ca y Be;

6. Complete los siguientes diagramas de Venn señalando las diferencias y semejanzas fundamentales entre

- a. Identifique en la sopa de letras las propiedades generales de color rojo, las físicas de verde y las químicas de azul
 b. Defina mínimo 5 de cada una.

Propiedades de la materia	
COMBUSTION	T I U A R U T X E T Y L P B H M U E J F N P Y B A L A W
CONDUCTIVIDADELECTRICA	Q T E P Y M V F P C A J Ñ Q D G N O I C A D I X O P A B
CONDUCTIVIDADTERMICA	G G Q E A C I R T C E L E D A D I V I T C U D N O C H T
CORROSION	Z I F D Ñ A G K V R D K H C L Ñ W B W O K T P F B I P L
DENSIDAD	P G E I P A Z Z Q C C U K W G D N N D R L Y R O N E F S
DIVISIBILIDAD	R R L V G O Ñ W S S J C T I Z R G A T R N Y P E S E L F
DUCTILIDAD	N E E I A P N O I C I L L U B E D O T N U P S U R W S S
DUREZA	E Z T S C V L Ñ C N F G O A M I Ñ Z F K O T J M Z A G R
ELASTICIDAD	J Ñ D I X O S S I O B D N P L C Z W B L A C E A C T E K
FERMENTACION	I Ñ E B R S Ñ W A I N O U I D N A B G B Y N X I Z C V K
FRAGILIDAD	Y B N I E M Y T B B V D T R O F A D I C T C T T A J Z F
IMPENETRABILIDAD	N Z S L Y O L H E Q O C U M E I Q L A A P P L C L T V Z
INERCIA	X J I I F C T J A N U R N C Y Z I V C D E P K Ñ F M A E
INESTABILIDAD	Ñ Z D D Q Ñ S J T D A U V F T D A I E L I H Q N Ñ D J D
MALEABILIDAD	Z G A A I C R E N I V C Y N A I O Ñ O E U L N H N Z L P
MASA	I J D D W Z P C Z C Z I I D O N V N B D F F I O W U Q O
OLOR	I M P E N E T R A B I L I D A D A I Ñ I R G I B Y G O W
ORGANOLEPTICAS	R K D N O I T S U B M O C W A G D R D J W S H C U J P C
OXIDACION	C L T H F R A G I L I D A D R D K T U A U Z P H C L R R
PESO	L V L F Z Ñ L A K E V W E O H K S P U F D U A W A N O T
POROSIDAD	U X U Z A H Q K N V E N R I W I Z Y E C W T S S V K D S
PUNTODEBULLICION	L K R Z D A D I L I B A E L A M Ñ D O W B G E T B M K K
PUNTODEFUSION	Y V A O K S L A Q U R F Y I B V O O M U A E S R O N O W
SABOR	N C Y V J T Ñ E S D O O O X T T Z Z F Ñ F G N L M V D X
SOLUBILIDAD	O O E Q K V S R V A U T J A N V J Ñ M V Q C Y Y S I E W
TENACIDAD	K S M W L J V O L U M E N U X I C C X L M X N M W R C S
TEXTURA	Z U E S P G I L I E B U P Ñ D A D I C I T S A L E Q W A
VOLUMEN	B V A P L C N O A P O R O S I D A D K N O I S O R R O C

- c. Complete el cuadro con la información de la sopa de letras.

Propiedades de la materia		
Propiedades generales	Especificas	
	Propiedades físicas	Propiedades químicas

RECURSOS SUGERIDOS.

- Explicaciones de la temática, dirigida dentro del aula de clase
- Aclaración de dudas que surjan en la elaboración de las actividades de parte del docente
- Cuaderno de notas, textos, internet, ayuda los acudientes o personas responsables.

BIBLIOGRAFIA: http://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/default/files/naspublic/plan_choco/cien7_b4_s1_est.pdf
<https://cibercuadernodequimicax.es.tl/Resumenes-y-Mapas-conceptuales-.-.htm>

