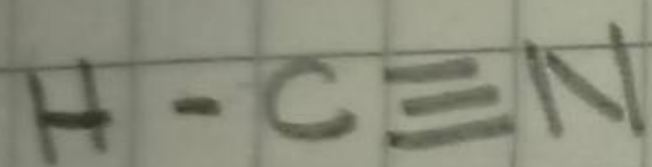
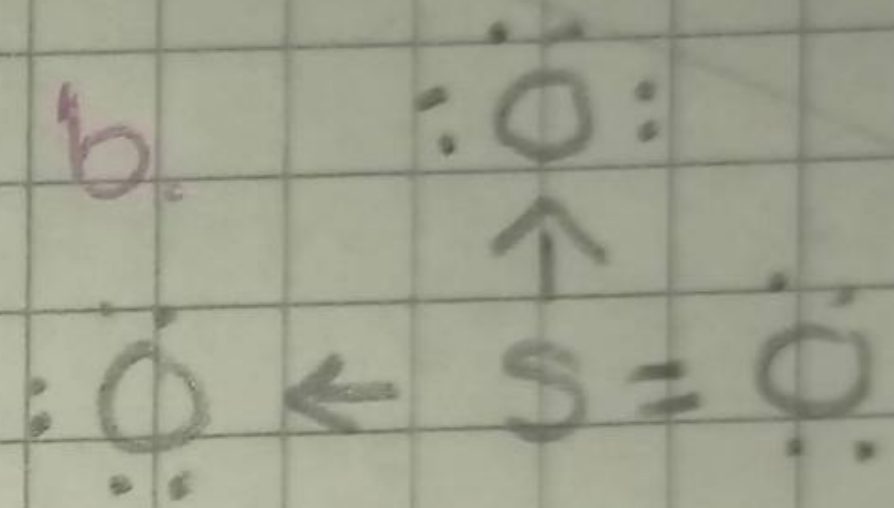


Actividad pag 124 punto 2

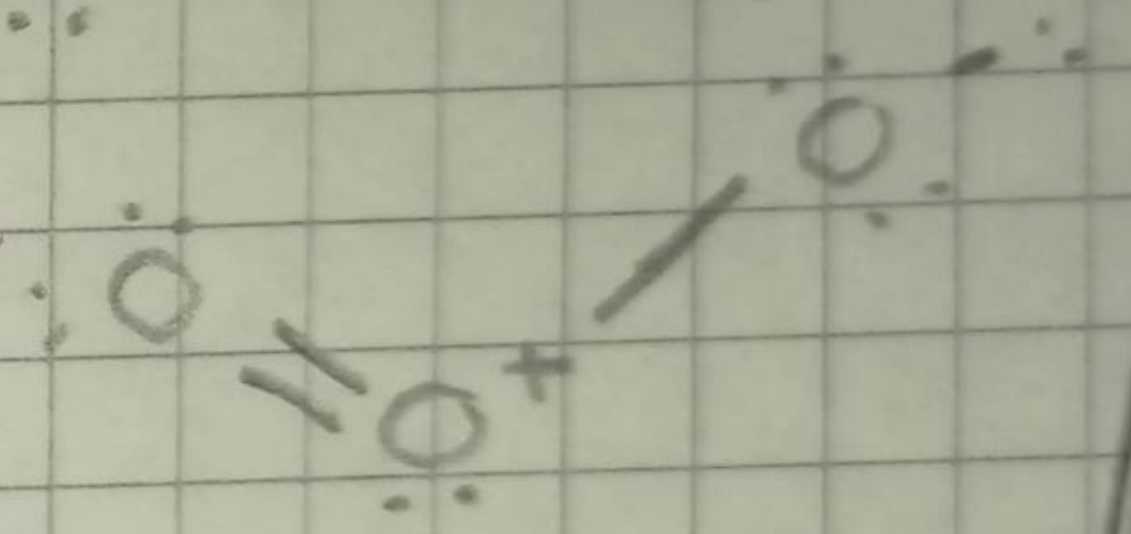
a. HCN



b.



d.



6 Señale el compuesto que solo posee enlace covalente.

- a) KCl  
 ✓ b) BaCO<sub>3</sub>  
 ✓ ~~c) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>~~ Compuesto  
 ✓ d) KNO<sub>2</sub>  
 e) BaO

7 Indique qué tipo de molécula se presenta de acuerdo al tipo de enlace.

- |                    |                    |                     |                      |
|--------------------|--------------------|---------------------|----------------------|
| a) H <sub>2</sub>  | <u>Homonuclear</u> | f) CO <sub>2</sub>  | <u>Heteronuclear</u> |
| b) Cl <sub>2</sub> | <u>Homonuclear</u> | g) H <sub>2</sub> O | <u>Heteronuclear</u> |
| c) O <sub>2</sub>  | <u>Homonuclear</u> | h) HNO <sub>2</sub> | <u>Heteronuclear</u> |
| d) N <sub>2</sub>  | <u>Homonuclear</u> | i) HCl              | <u>Heteronuclear</u> |
| e) F <sub>2</sub>  | <u>Homonuclear</u> | j) CO               | <u>Heteronuclear</u> |

El compuesto es soluble en agua y conduce la electricidad. Es ionico

El compuesto es insoluble en agua y no conduce la electricidad. Covalente

El compuesto presenta bajo punto de fusión y es líquido. Covalente

El compuesto es soluble en compuestos no polares. Covalente

El compuesto se da por transferencia de electrones. ionico

El compuesto formado por la compartición de pares electrónicos. Covalente

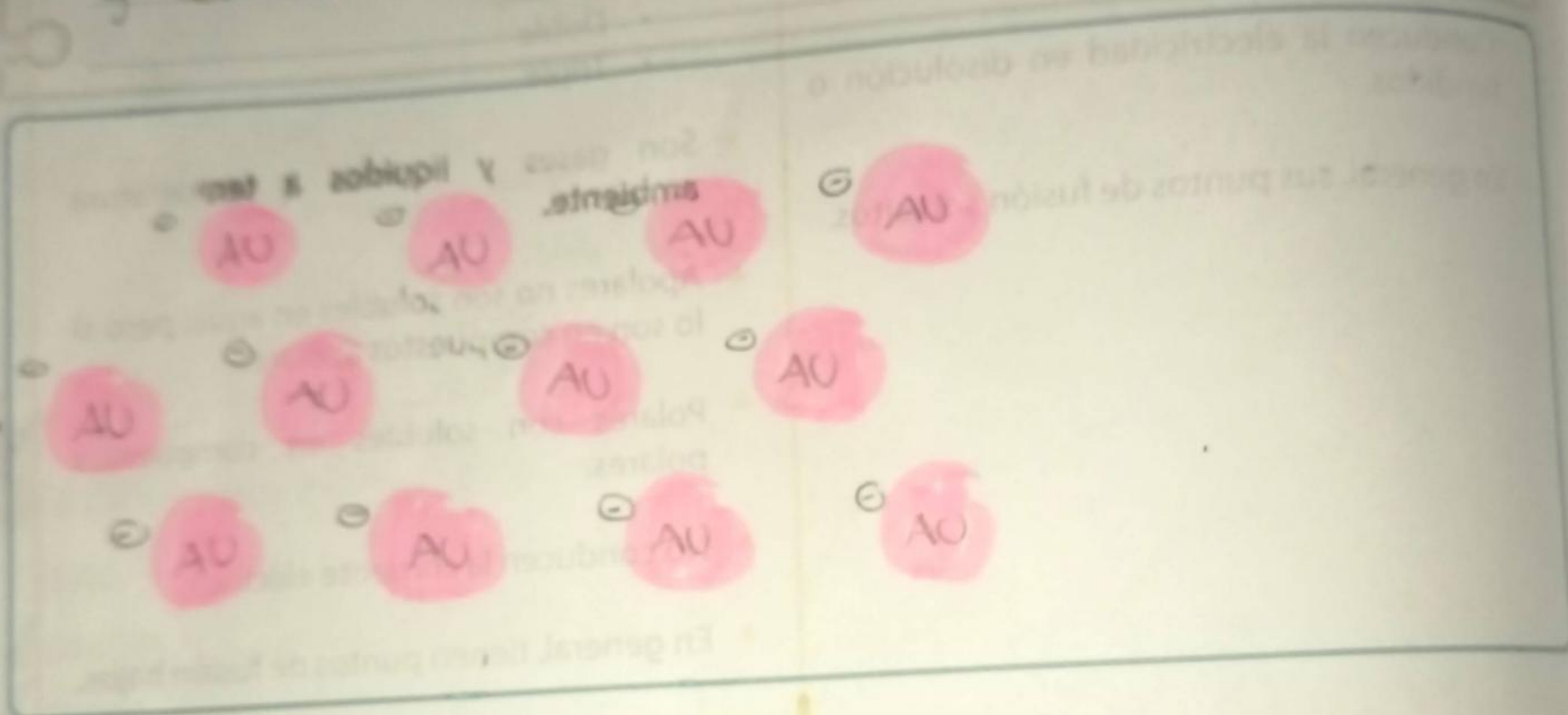
# Enlace metálico



**P** Consulta en qué consiste un enlace metálico y cuáles son sus propiedades. Realiza un gráfico.

Es un enlace químico que mantiene unida a una gran cantidad de átomos y electrones de valencia.

Propiedades: Son buenos conductores de electricidad y del calor. Presentan un brillo característico.



**2** Completa la siguiente tabla:

Característica	Enlace iónico	Enlace covalente	Enlace metálico
Partículas que los forman	iones positivos y negativos	átomos	iones positivos y electrones
Estado físico a temperatura ambiente	Sólidos	Sólidos, líquidos, gases	Todos sólidos excepto el Hg
Punto de fusión	Alto entre 800 y 1000 grados	Bajas Variable	Varia enormemente
Punto de ebullición	Alto	Bajo	muy alto
Conductividad eléctrica	soluble en disolventes	No conduce	Electrones libres
Solubilidad	soluble en disolventes polares como el agua	Compuestos no polares	Disolventes polares

Explica cuáles de las siguientes sustancias presentan enlace metálico.

- He
- Mg
- Br<sub>2</sub>
- Na
- KBr
- Al
- CuO
- NaCl
- Hg
- Ag
- H<sub>2</sub>O
- Au

He = No porque es un gas noble.

Mg = Si es un metal.

Br = No porque es un hidrogeno

Na = Si es un metal.

KBr = No es debido a que no si es y el otro no

Al = Si. Es un metal

CuO = No es debido a que uno si es y el otro no

NaCl = No es debido a que (Na) es un metal y (Cl) no

Hg = Si es metal

Ag = Si es un metal.

H<sub>2</sub>O = No es un metal

Au = Si es un metal.

Indica verdadero (V) o falso (F). Justifica.

- a) La red cristalina de los metales está formada por iones positivos y negativos.
- b) Los electrones de valencia de los metales están situados en orbitales deslocalizados.
- c) La red cristalina de los metales está formada solo por iones positivos.
- d) La dureza de los metales y sus puntos de fusión relativamente elevados se explican suponiendo que los átomos metálicos se encuentran unidos por enlaces covalentes.
- e) Algunos metales sólidos son amorfos.

a) (F) Porque es cristalina por adiciones

b) (F) Porque están situadas en estas orbitales

c) (V) Porque solo están formados de iones positivos.

d) (F) Porque dice enlaces covalentes.

e) (V) Porque es un metal con una estructura.

e) desordenado