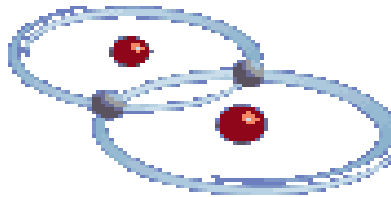


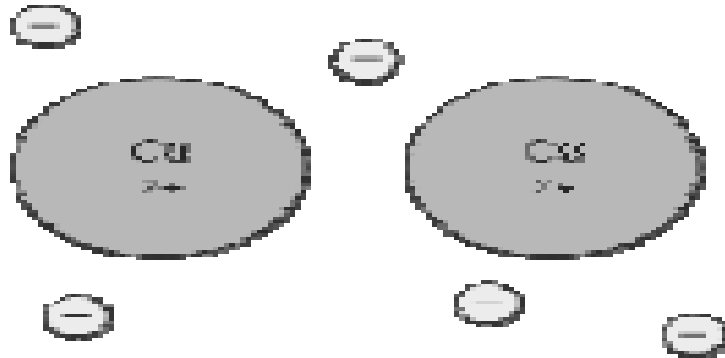


ENLACE QUÍMICO

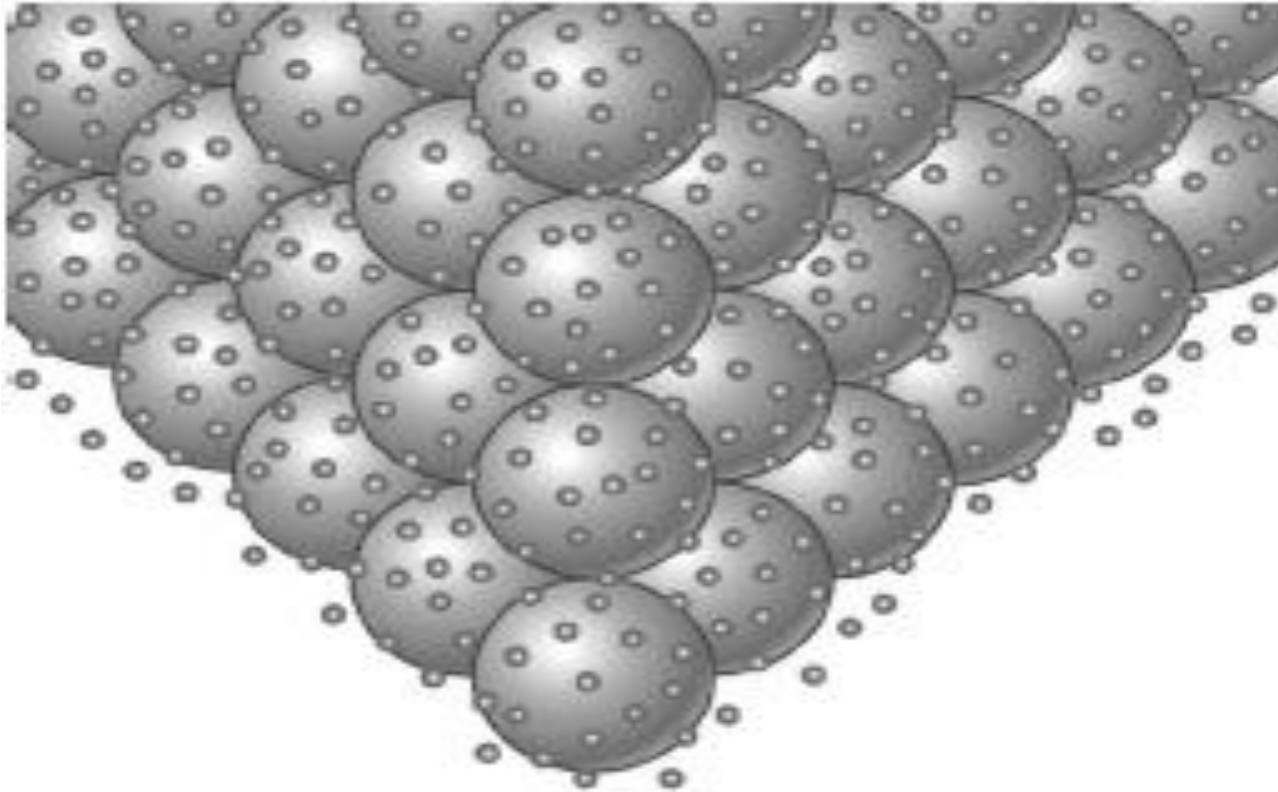


ENLACE METÁLICO

- Fuerza de atracción que se establece entre un gran número de iones positivos que se mantienen unidos por una nube de electrones.
- Se encuentra en metales como Cu, Fe, Al.



ENLACE METÁLICO



Propiedades de los compuestos metálicos.

- Son dúctiles (alambres, cadenas) y maleables (planchas o láminas).
- Son buenos conductores debido a la deslocalización de los e^- .
- Tienen, en general, altos Pto. Fusión y Pto. Ebullición. La mayoría son sólidos.
- Tienen un brillo característico.

Ejemplo: a) Ordene según la polaridad creciente, basándose en los valores de electronegatividades de la tabla adjunta, los enlaces siguiente: H-F, H-O, H-C, C-O y C-Cl

Elemento	F	O	Cl	N	C	S	H
Electronegat.	4,0	3,5	3,0	3,0	2,5	2,5	2,1

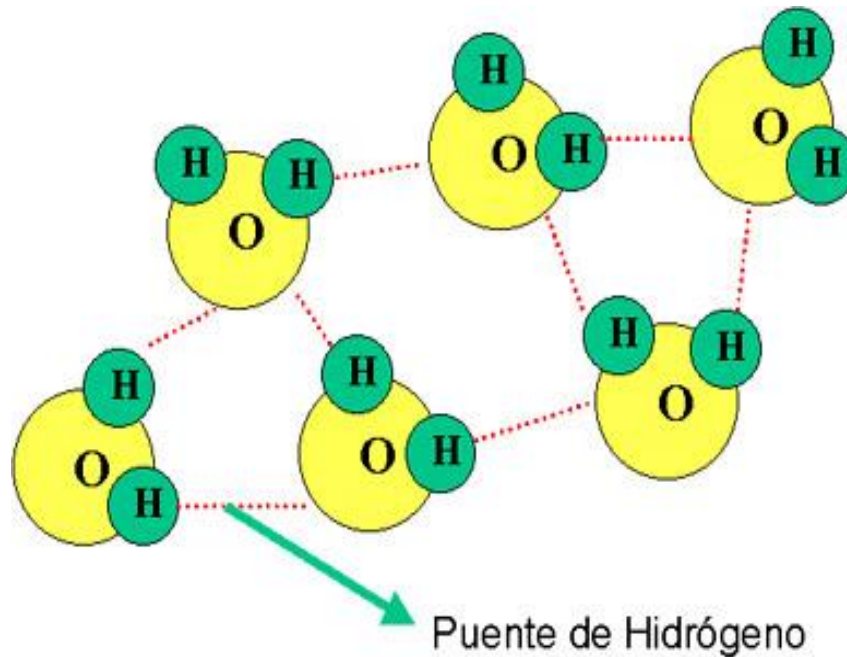
- a) $\text{H-C} < \text{C-Cl} < \text{C-O} < \text{H-O} < \text{H-F}$

Fuerzas Intermoleculares

- Pueden ser dos clases: Fuerzas de Van der Waals y Enlace puente de Hidrogeno.
- Las fuerzas de Van der Waals pueden agruparse distintas clases de interacciones intermoleculares:
 - 1) Fuerzas dipolo-dipolo
 - 2) Fuerzas dipolo-dipolo inducido
 - 3) Fuerzas de Dispersión o de London.

Puente o enlace de Hidrogeno

- Se denomina enlace de hidrogeno a un tipo especial de interacción dipolo-dipolo que tiene lugar entre un átomo de hidrógeno con un átomo muy polarizado y muy electronegativo como son **F, O, N**



Términos Pareados

- 1.- Las fuerzas de van der Waals _____ O_2
- 2.- El NaCl _____ Es un Compuesto Covalente
- 3.- Los enlaces Intermoleculares _____ Iónico, Covalente y Metálico
- 4.- El elemento Flúor
puente de hidrogeno _____ Son enlaces más débiles que los de
- 5.- Los enlaces Intramoleculares _____ Es un compuesto Iónico
- 6.- El CO
de Hidrógeno _____ Son: Fuerzas de Van de Waals y Puentes
- 7.- Es enlace Iónico
electrones _____ Es el que tiene mayor tendencia a captar
- 8.- Enlace covalente Apolar _____ Tiene electronegatividad superior a 1,7

Cierre metacognitivo

1. ¿Qué has aprendido?

2. ¿Qué dificultades has tenido?

3. ¿Para qué te ha servido?
