

Continuidad pedagógica 3° año Físicoquímica.

SI YA RESOLVIERON DE LA PAGINA 41 (Ejercicios: 10-11-12) -SEGUIR CON LO SIGUIENTE.

- 1) Leer pagina 43- Unión entre átomos-Como se unen los átomos-Regla del octeto-Pagina 44 y 45- Realizar un resumen en la carpeta, colocando la fecha y el título. Luego resolver.
 - a) El agua pura y la sal no conducen la electricidad, sin embargo una solución de sal en agua si lo hacen. ¿Cuál supone que es la causa?
- 2) Indicar verdadero o falso, justificando las falsas.
 - a) Los átomos se unen para alcanzar una estructura electrónica más estable.
 - b) El enlace iónico se forma cuando dos átomos comparten electrones.
 - c) Un átomo de sodio puede ceder un electrón y volverse un ion negativo.
 - d) El oxígeno necesita ganar 1 electrón para cumplir la regla del octeto.
 - e) Cuando dos átomos se aproximan surgen entre ellos fuerzas atractivas y fuerzas repulsivas.
 - f) en la unión covalente existe una transferencia de electrones.
 - g) A menor diferencia de electronegatividad, mayor carácter iónico.
- 3) Completa con las palabras correctas: enlace covalente-enlace iónico-regla del octeto-metales-no metales-transferencia-compartición.
 - a) Los átomos tienden a completar su última capa con 8 electrones: esto se llama _____
 - b) En el _____, hay transferencia de electrones de un átomo a otro.
 - c) En el _____, los átomos comparten electrones.
 - d) Generalmente los _____ ceden electrones y los _____ aceptan electrones.
- 4) Observa los siguientes pares de átomos y clasifica el tipo de enlace que formaría:

| Par de átomos | Tipo de enlace | Justifica quien cede y quien acepta. |
|---------------|----------------|--------------------------------------|
| Na -Cl | | |
| H-O | | |
| Mg-F | | |
| C-H | | |
| Mg-Cl | | |
| Br-Br | | |

| | | |
|--------------|--|--|
| H-Cl | | |
| Fe-Cl | | |
| Fe-Br | | |

Pasar todo a la carpeta. Cualquier duda voy a dejar abierto el grupo de 7:30 a 10 para dudas.