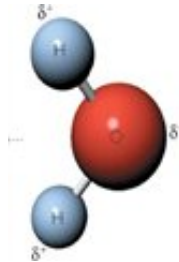


Glosario de Términos básicos en Física

GLOSARIO

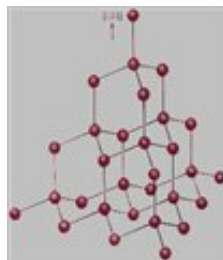
1. **Molécula:** un conjunto de al menos dos átomos enlazados covalentemente que forman un sistema estable y eléctricamente neutro.



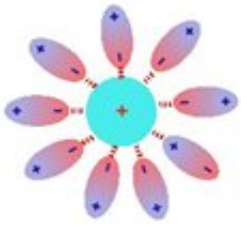
2. **Energía cinética:** es aquella energía que posee debido a su movimiento. Se define como el trabajo necesario para acelerar un cuerpo de una masa determinada desde el reposo hasta la velocidad indicada.



3. **Espacios intermoleculares:** es el término utilizado en la química y física para referirse a los espacios existentes entre las moléculas, al estar éstas en un estado básico de la materia (sólido, líquido o gaseoso).



4. **Fuerzas intermoleculares:** se definen como el conjunto de fuerzas atractivas y repulsivas que se producen entre las moléculas como consecuencia de la polaridad que poseen las moléculas.



5. **Estado sólido:** es un estado de la materia que está caracterizado por un volumen y forma definidos (se resiste a la deformación).
6. **Estado líquido:** es un estado de agregación de la materia en forma de fluido altamente incompresible (lo que significa que su volumen es, muy aproximadamente, constante en un rango grande de presión).
7. **Estado gaseoso:** es el estado de agregación de la materia que no tiene forma ni volumen propio.



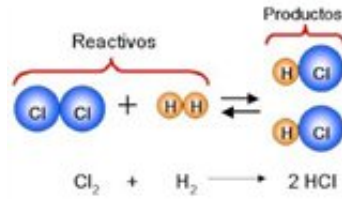
8. **Indestructible:** incapaz de ser destruido o descompuesto.



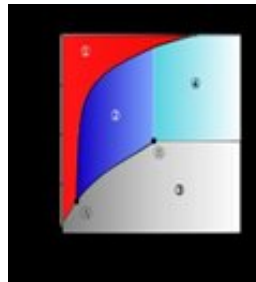
9. **Cambios físicos:** son los cambios que Tienen lugar sin que se altere la estructura y composición de la materia, es decir, las sustancias puras que la componen son las mismas antes y después del cambio.



10. **Cambios químicos:** son los cambios que se producen en la materia en los cuales las sustancias pierden sus propiedades y se forman otras con propiedades diferentes.



11. **Agregación:** es el evento que algunas materias al ser modificadas sus condiciones de temperatura, presión pueden presentar diferentes estados o fases.



12. **Combustión:** es una reacción química de oxidación, en la cual generalmente se desprende una gran cantidad de energía, en forma de calor y luz, manifestándose visualmente como fuego.



13. **Efervescencia:** es el escape de gas de una disolución acuosa.



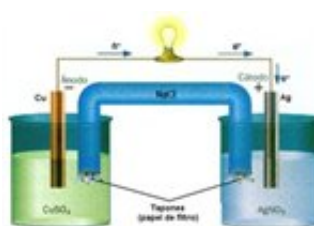
14. **Fermentación:** es un proceso catabólico de oxidación incompleta, que no requiere oxígeno, siendo el producto final un compuesto orgánico.



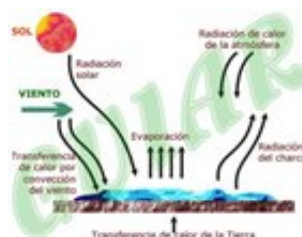
15. **Descomposición:** es la ruptura de moléculas largas formando así moléculas más pequeñas o átomos



16. **Oxidación:** es la reacción química a partir de la cual un átomo, ión o molécula cede electrones; entonces se dice que aumenta su estado de oxidación.



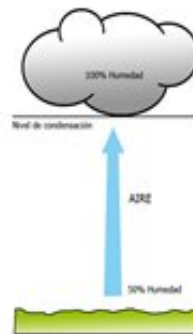
17. **Vaporización:** es el cambio de estado de líquido a gaseoso. Hay dos tipos de vaporización: la ebullición y la evaporación.



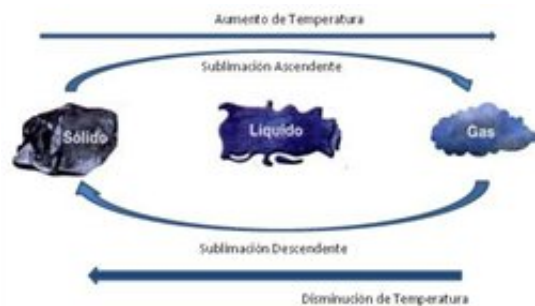
18. **Fisión:** es la escisión del núcleo de un átomo acompañada de liberación de energía.



19. **Condensación:** cambio de estado de la materia que se encuentra en forma gaseosa a forma líquida.



20. **Sublimación:** es el proceso que consiste en el cambio de estado del estado sólido al estado gaseoso sin pasar por el estado líquido.



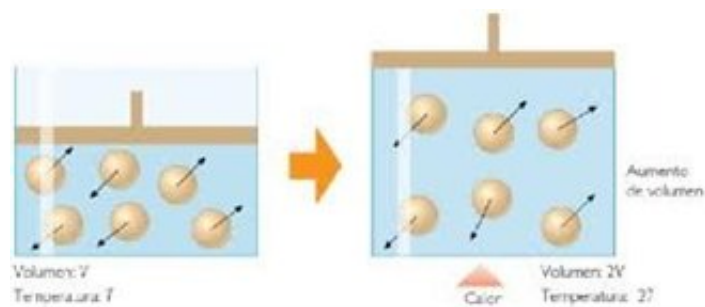
21. **Fragmentación:** es un método de división asexual animal por el cual un individuo se divide en dos o más trozos, cada uno de los cuales es capaz de reconstruir un animal por completo.



22. **Óxido:** es un compuesto binario que contiene uno o varios átomos de oxígeno (el cual, normalmente, presenta un estado de oxidación -2) y otros elementos.



23. **Dilatación:** es el aumento de longitud, volumen o alguna otra dimensión métrica que sufre un cuerpo físico debido al aumento de temperatura que se provoca en él por cualquier medio.



24. **Deformación:** es el cambio en el tamaño o forma de un cuerpo debido a esfuerzos internos producidos por una o más fuerzas aplicadas sobre el mismo o la ocurrencia de dilatación térmica.

