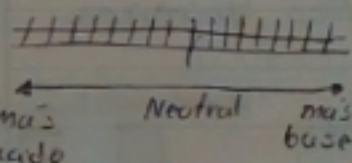
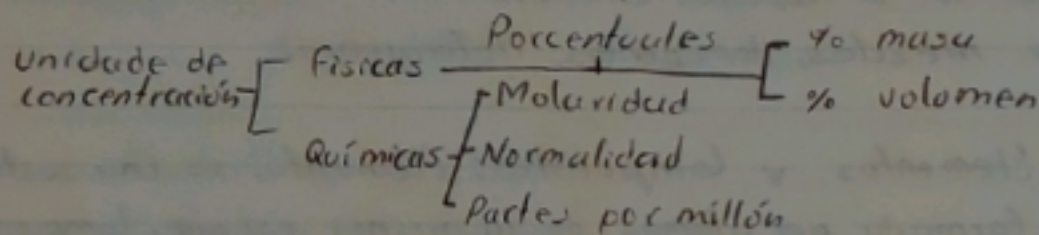


Unidades de concentración de sistemas dispersos:
Porcentual, Molar, Normalidad, Partes por millón.



Ácidos y Bases: Ácidos fuertes, Ácidos débiles, Bases fuertes, Bases débiles.

Potencial de hidrógeno; Fue introducido por Soren peter químico danés en 1904 se define como el negativo de logaritmo de la concentración de hidrógeno.