



universidad de sureste
Licenciatura en medicina humana.



AGUA Y PROTEINAS

Leyber uglises yafeth Álvarez Gómez

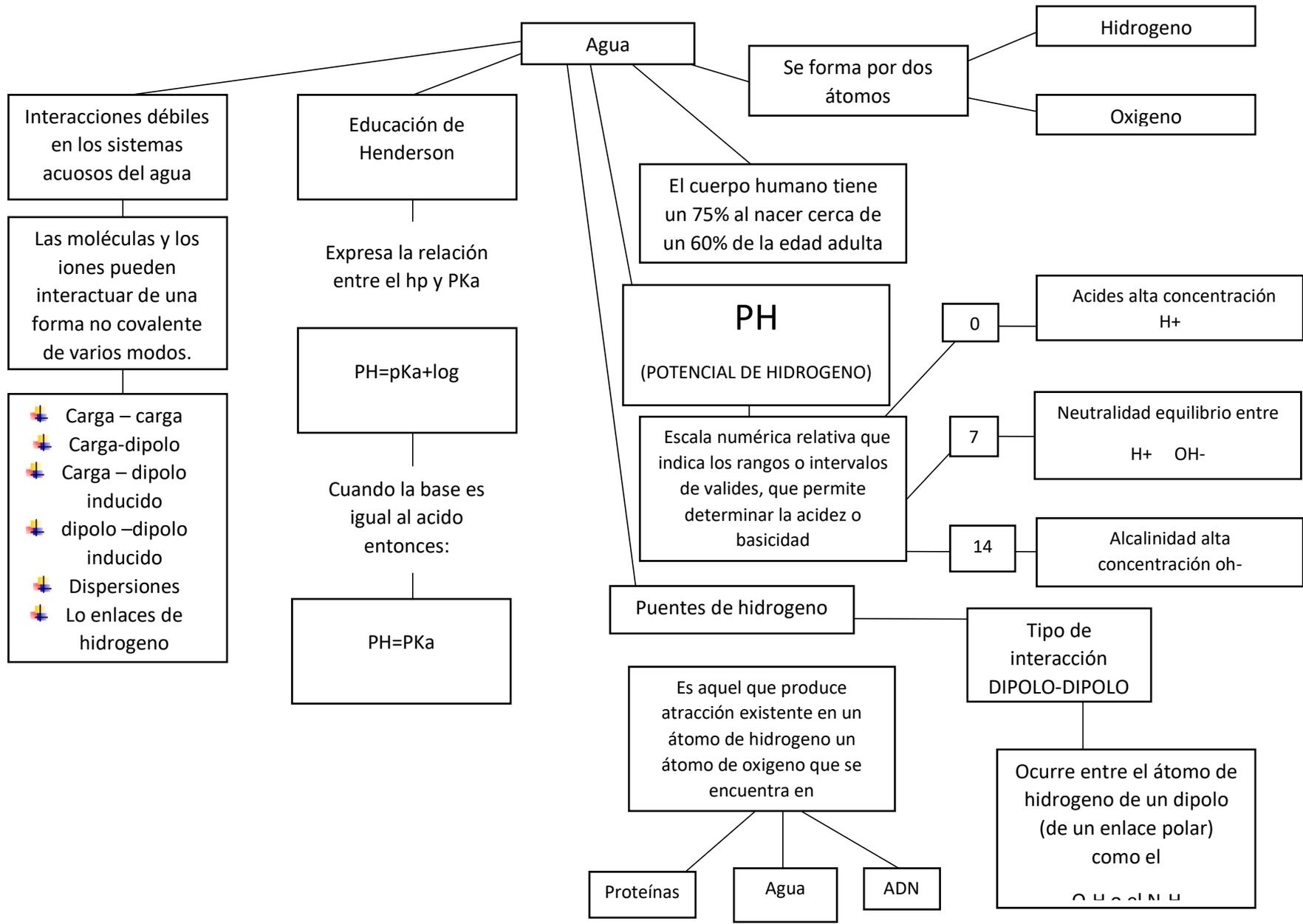
Primer Grado

Grupo A

Bioquímica

Comitán de Domínguez Chiapas

Docente: Químico Alberto Alejandro Maldonado López



Interacciones débiles en los sistemas acuosos del agua

Las moléculas y los iones pueden interactuar de una forma no covalente de varios modos.

- ⊕⊖ Carga – carga
- ⊕⊖ Carga-dipolo
- ⊕⊖ Carga – dipolo inducido
- ⊕⊖ dipolo –dipolo inducido
- ⊕⊖ Dispersiones
- ⊕⊖ Lo enlaces de hidrogeno

Educación de Henderson

Expresa la relación entre el hp y PKa

$$PH = pKa + \log$$

Cuando la base es igual al acido entonces:

$$PH = PKa$$

Se forma por dos átomos

Hidrogeno

Oxigeno

El cuerpo humano tiene un 75% al nacer cerca de un 60% de la edad adulta

PH
(POTENCIAL DE HIDROGENO)

0

Acides alta concentración H+

7

Neutralidad equilibrio entre H+ OH-

14

Alcalinidad alta concentración oh-

Puentes de hidrogeno

Es aquel que produce atracción existente en un átomo de hidrogeno un átomo de oxigeno que se encuentra en

Proteínas

Agua

ADN

Tipo de interacción
DIPOLO-DIPOLO

Ocorre entre el átomo de hidrogeno de un dipolo (de un enlace polar) como el

