



ESCUELA DE
MEDICINA
U D S



NOMBRE: OLIVER FAUSTINO PAREDES MORATAYA

DOCENTE: GUILLERMO DEL SOLAR VILLARREAL

BIOQUIMICA

**IONIZACIÓN DE LOS AMINOÁCIDOS Y PROPIEDADES ACIDO BASE.
CURVA DE TITULACIÓN**

Fórmula general: Molecular

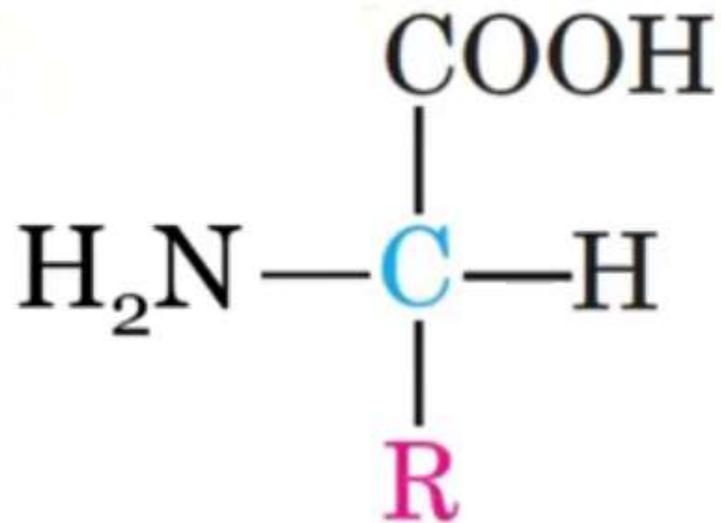
Estructura



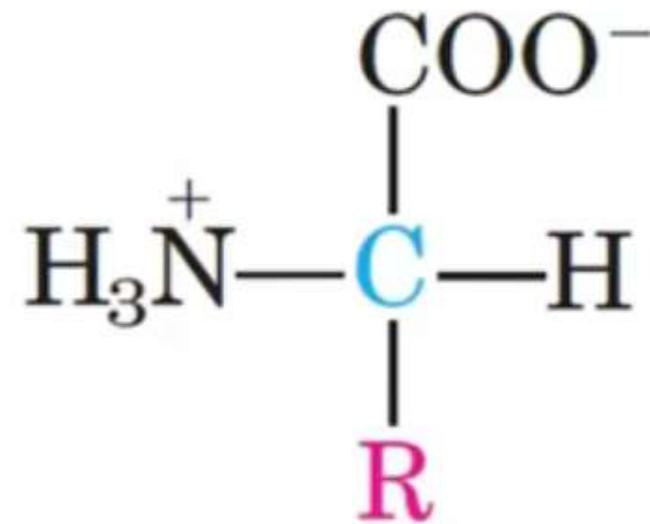
* En forma L

* Carbono quiral

Forma
No Ionizada



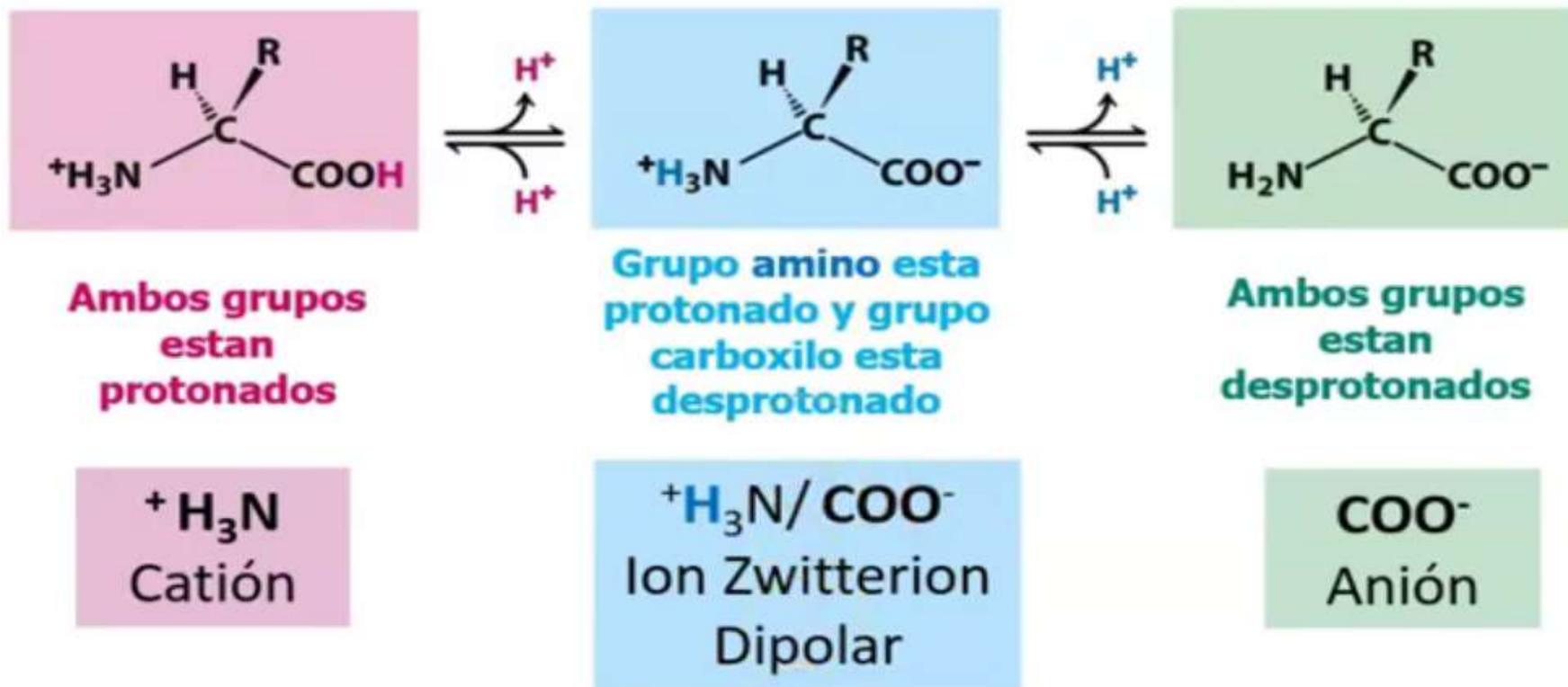
Forma
Ionizada



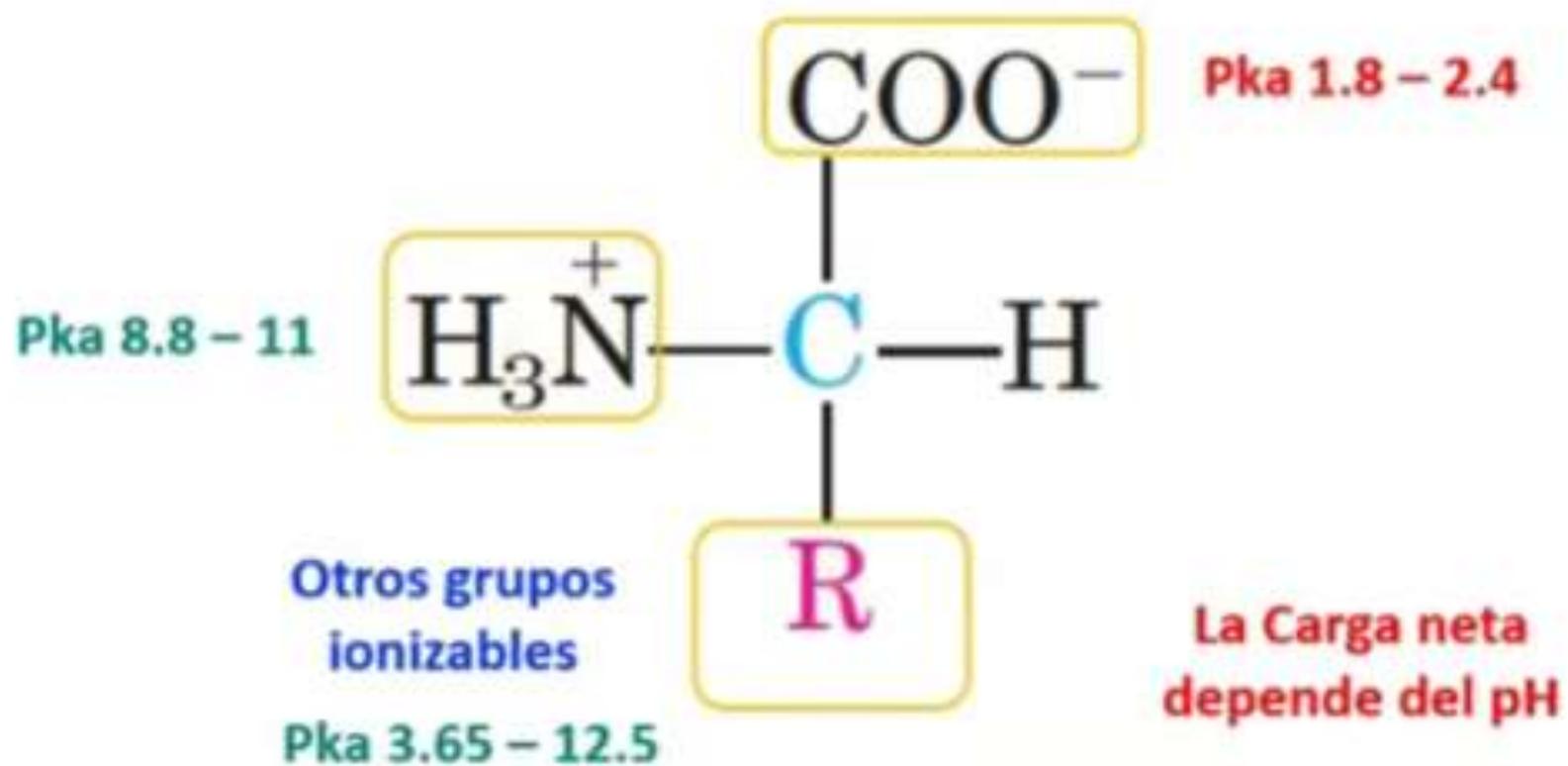
Dependiendo del pH

TEORÍA DE BRÖNSTED-LOWRY

Estados de Ionización: pH



Grupos Ionizables



1. Identificar el número de grupos ionizables en el aminoácido



- 2 grupos ionizables

- 2 Pk_a

- 3 grupos ionizables

- 3 Pk_a

2. Identificar como se comporta el tercer grupo ionizable



- Ácido ?

- Base ?

3. Tener en cuenta norma general

4. Represente los estados de ionización y ecuaciones que identifican al aa

Solution Condition	Relative Amounts of Acid and Base Forms
$pH < pK_a$	$[HA] > [A^-]$
$pH > pK_a$	$[A^-] > [HA]$
$pH = pK_a$	$[HA] = [A^-]$