

### INGENIERÍA BIOTECNOLÓGICA



# FISIOLOGÍA CELULAR

**LIDIA TRUJANO** 

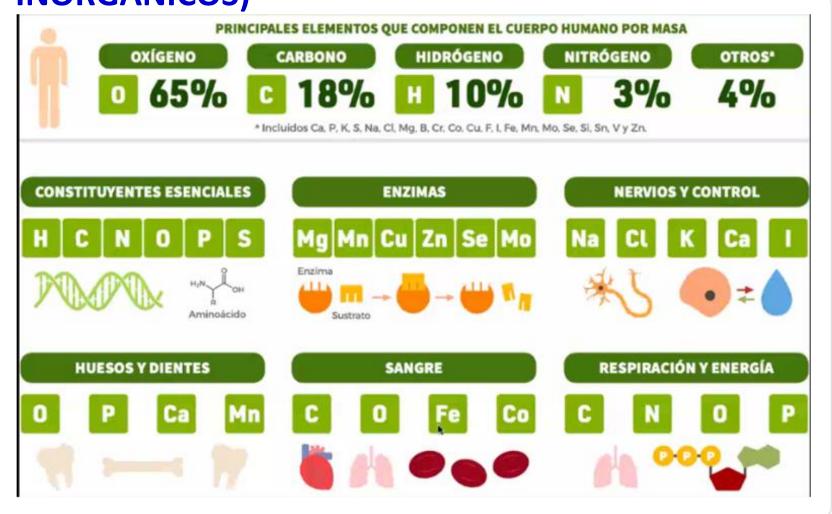
Semestre 2026-1

## UNIDAD 1.

# INTRODUCCIÓN A LA BIOQUÍMICA

ELEMENTOS DE LA VIDA (ORGÁNIOS E INORGÁNICOS)

Funciones esenciales para la vida



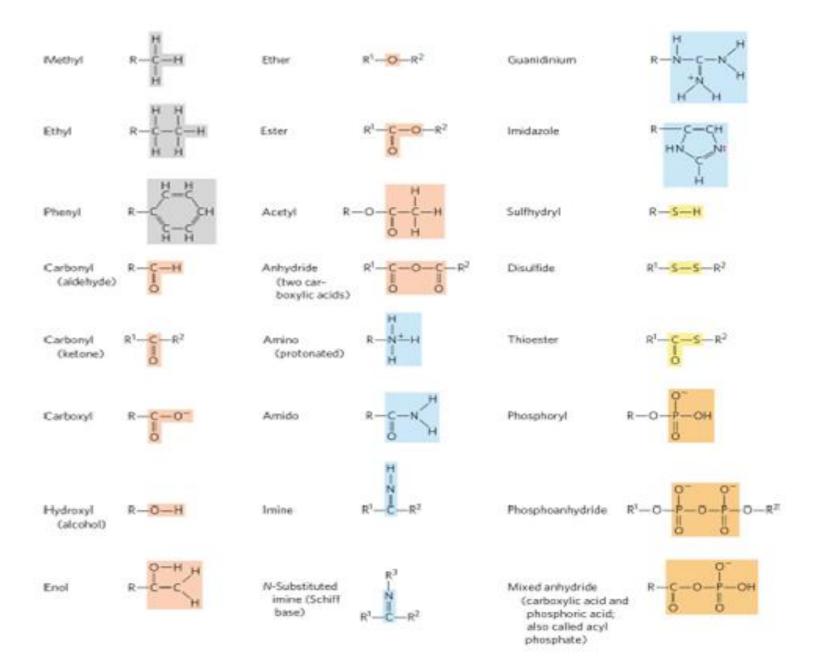
#### VERSATILIDAD DEL ÁTOMO DE CARBÓN

Y por lo tanto, puede formar diferentes geometrías e hibridaciones

**TABLE 1-1** Strengths of Bonds Common in Biomolecules

Type of bond	Bond dissociation energy* (kJ/mol)	Type of bond	Bond dissociation energy (kJ/mol)
Single bonds		Double bonds	
0—H	470	C==0	712
H— $H$	435	C = N	615
P-0	419	C = C	611
C—H	414	P==0	502
N—H	389		
C-0	352	Triple bonds	
C—C	348	C = C	816
S—H	339	$N \equiv N$	930
C-N	293		
C—S	260		
N-0	222		
S—S	214		

<sup>\*</sup>The greater the energy required for bond dissociation (breakage), the stronger the bond.



#### Grupos funcionales comunes en las biomoléculas

### Diferentes grupos funcionales en una sola molécula

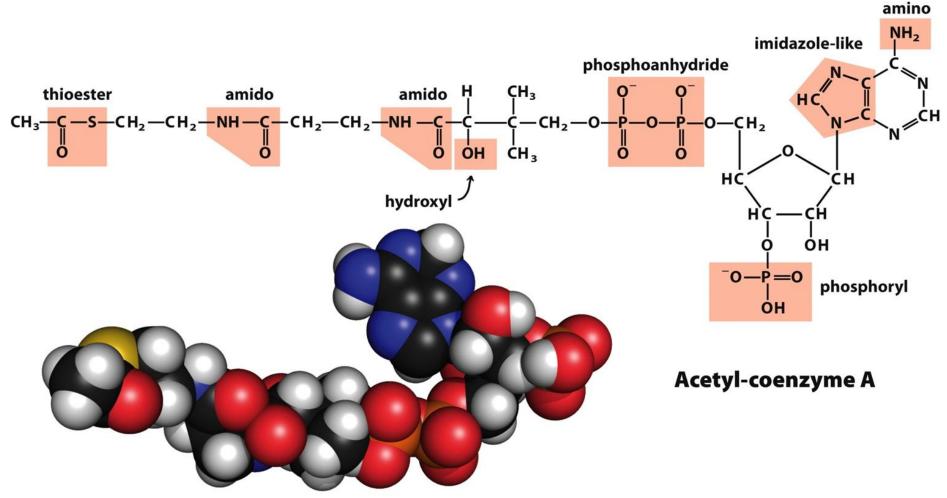
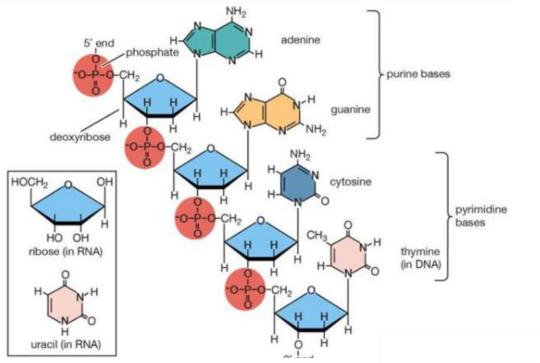
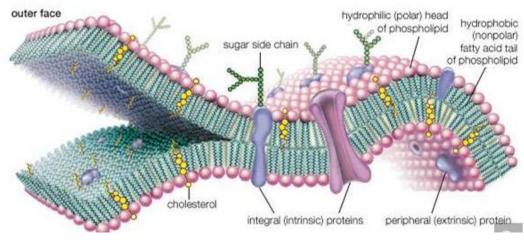


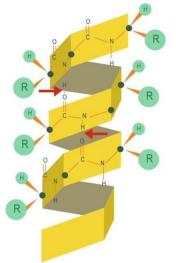
Figure 1-17
Lehninger Principles of Biochemistry, Sixth Edition
© 2013 W. H. Freeman and Company

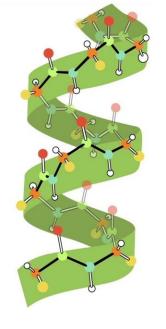




Membrana celular

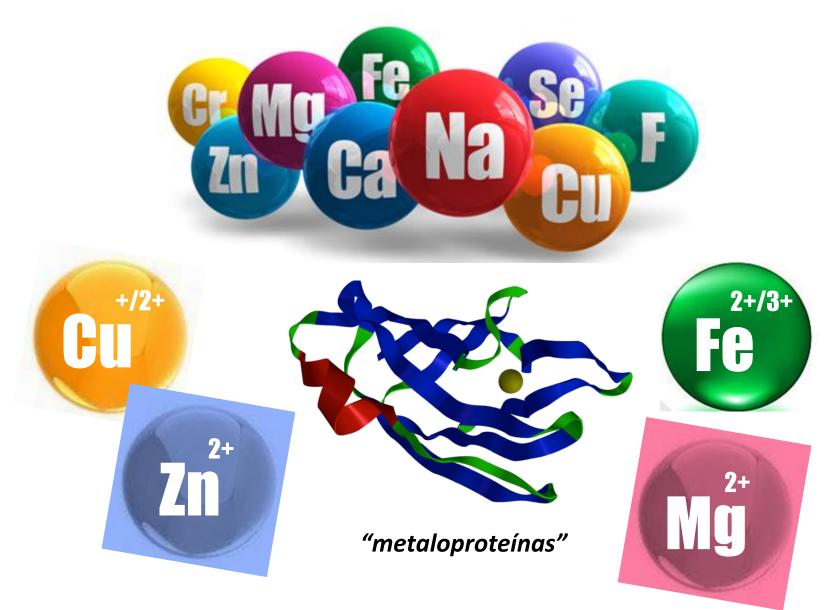
#### ácidos nucleicos





proteínas

## Metales en sistemas biológicos

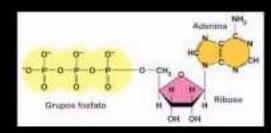


Crichton, R. R., Biological Inorganic Chemistry a New Introduction to Molecular Structure and Function. Elsevier: UK, 2012; p 460.

#### \* BIOELEMENTOS PRIMARIOS

#### Fósforo (P)

- \* Se encuentra en los huesos como sales minerales.
- \* Junto al calcio ayudan a la solidéz del esqueleto.
- \* Forma parte de las membranas celulares (fosfolipidos).
- \* Participa en metabolismo energético (ATP).





phosphate

