

<u>Enlaces químicos en las biomoléculas</u>	<u>Amortiguadores en los sistemas biológicos</u>
<p>Concepto:</p> <ul style="list-style-type: none">* enlace de átomos* ocurre por la disminución de la energía de los átomos enlazados* condiciones energéticas más estables que cuando están libres.	<p>Concepto:</p> <ul style="list-style-type: none">• amortiguadores del organismo• Líquidos corporales son amortiguadores o tampón• Pueden ser de acción Extracelular o intracelular
<u>Primarios (Enlaces fuertes)</u>	<u>Sistemas de amortiguador</u>
<ul style="list-style-type: none">• Enlaces covalentes* Covalente polar y no polar• Enlace iónicos* Enlace Metálico	<ul style="list-style-type: none">• bicarbonato• de proteínas• de fosfato
<u>Secundarios:</u>	
<ul style="list-style-type: none">• Enlace de dipolo permanente	
<ul style="list-style-type: none">• Enlaces dipolares variables o transitorios	
<u>Puente de hidrógeno.</u>	
<ul style="list-style-type: none">• fuerza dipolo-dipolo• Molécula con hidrógeno en su estructura• átomo con electronegatividad• Se establece una interacción debido a sus cargas opuestas	