

Problema 504: a) ¿Cuántos enlaces forma el carbono en los compuestos orgánicos?

b) ¿Cuántos enlaces forma el oxígeno en los compuestos orgánicos?

c) ¿Cuántos enlaces forma el hidrógeno en los compuestos orgánicos?

d) ¿Cuántos enlaces forma el nitrógeno en los compuestos orgánicos?

a) ¿Cuántos enlaces forma el carbono en los compuestos orgánicos?

El carbono tiene 4 electrones de valencia, para conseguir configuración de gas noble necesita 4 más, por tanto **formará 4 enlaces covalentes** para que otros elementos le presten esos 4 electrones y así conseguir configuración de gas noble.

b) ¿Cuántos enlaces forma el oxígeno en los compuestos orgánicos?

El oxígeno tiene 6 electrones de valencia, para conseguir configuración de gas noble necesita 2 más, por tanto **formará 2 enlaces covalentes** para que otros elementos le presten esos 2 electrones y así conseguir configuración de gas noble.

c) ¿Cuántos enlaces forma el hidrógeno en los compuestos orgánicos?

El hidrógeno tiene 1 electrón de valencia, para conseguir configuración de gas noble necesita 1 más, por tanto **formará 1 enlace covalente** para que otro elemento le preste 1 electrón y así conseguir configuración de gas noble.

d) ¿Cuántos enlaces forma el nitrógeno en los compuestos orgánicos?

El nitrógeno tiene 5 electrones de valencia, para conseguir configuración de gas noble necesita 3 más, por tanto **formará 3 enlaces covalentes** para que otros elementos le presten esos 3 electrones y así conseguir configuración de gas noble.