ESTRUCTURA ATOMICA
ACTIVIDADES

1. ¿Cuándo decimos que se ha formado un enlace iónico entre dos átomos?

2. En un enlace iónico, ¿qué elemento cede los electrones? ¿Qué elemento es el que los acepta?

3. ¿Podría formarse un enlace iónico entre dos elementos no metálicos? ¿Por qué?

4. ¿Cuándo decimos que se ha formado un enlace covalente entre dos átomos?

5. Representa los siguientes compuestos mediante símbolos de Lewis:

   a) Cl_2

   b) H_2O

   c) NH_3

   d) CH_4

   e) H_2

   f) PH_3

SOLUCIONES

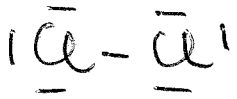
1. Decimos que se ha formado un enlace iónico entre dos átomos cuando uno de ellos **cede** electrones al otro, que los **atrapa**.

2. En un enlace iónico, **el metal cede** los electrones y **el no metal los acepta**.

3. No puede formarse un enlace iónico entre dos elementos no metálicos, ya que ninguno de ellos tiene capacidad para ceder electrones.

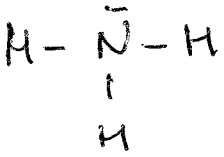
4. Decimos que se ha formado un enlace covalente entre dos átomos cuando ambos **comparten** un par de electrones.

5. a) Cl_2

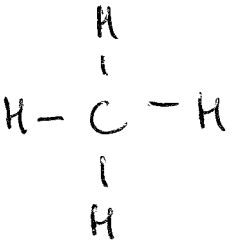


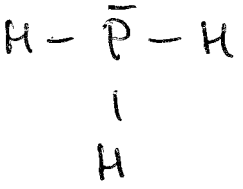
b) H_2O

c) NH_3



d) CH_4



e) H_2

f) PH_3