**Esercizi su legame, elettronegatività, polarità, risonanza**

1. Scrivere le strutture di Lewis delle molecole qui sotto rappresentate. Identificare i legami polari. Le de molecole sono polari? (Suggerimento: usare i modellini tridimensionali)



2) Scrivere in maniera estesa le strutture di Lewis delle molecole qui di seguito riportate. Classificare ciascun legame come covalente non polare o covalente polare. Esistono strutture di risonanza per alcune di queste molecole?

 CH2O

 **Etere etilico Formaldeide (o metanale)**



**Cisteina (un amminoacido) Formammide**

**CO2 H2C2**

**Biossido di carbonio Acetilene (o etino)**

3)



4) Scrivere le strutture di Lewis delle seguenti molecole (nessuna struttura presenta cicli)

a) acido carbonico H2CO3

b) Metantiolo CH3SH

c) Metilammina CH3NH2

d) Acido acetico CH3COOH

5)Quali di questi composti presenta legami covalenti non polari, polari o ionici?

a) HBr b) MgCl2 c) CH3F d) CH3Cl e) LiF

6) Analizzare le strutture qui di seguito riportate in cui sono evidenziati tutti gli elettroni di valenza. Assegnare le cariche formali appropriate in ciascuna struttura.

H-C=C

-

H

O

:

:

:

-

-H

H-C-O-H

-

:

-

-

H

H

H

=

H-C-C-C-H

-

:

-

-

H

H

H

O

:

: