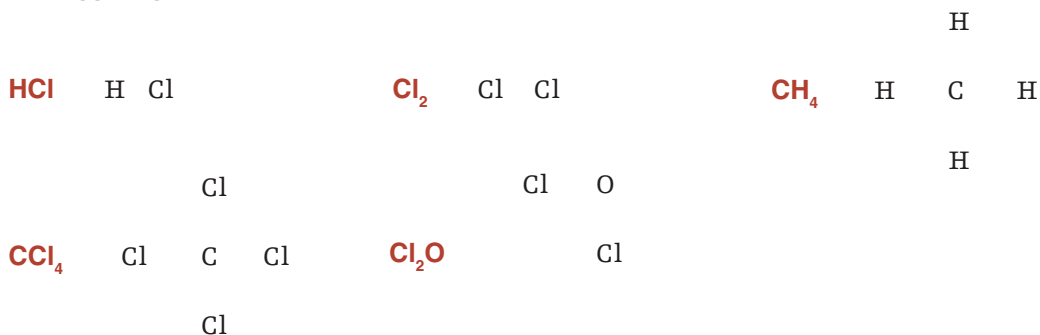
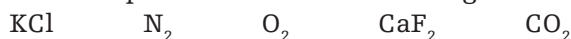


Esercizi da svolgere

1 Scrivi la rappresentazione di Lewis dei seguenti composti (completa le formule aggiungendo le linee o i puntini).



2 Quali di queste molecole formano legami multipli?



3 Quali di queste molecole presentano anche legami dativi?



4 Scrivi le formule di struttura corrispondenti alle seguenti formule brute:



Prove strutturate

a Completa le seguenti frasi inserendo le parole mancanti, scegliendole nell'elenco sottostante (parole chiave).

1. Il legame si realizza solo se un atomo possiede una coppia di elettroni libera da legami.
2. La molecola di I₂ contiene un legame
3. Il cloruro di sodio si forma mediante un legame
4. Il legame collega tra loro molecole di acqua.
5. Nel legame un atomo mette a disposizione di un altro atomo due elettroni.
6. Gli atomi di idrogeno sono uniti nella molecola H₂ da un legame
7. Il sodio ha valenza
8. Il legame covalente polare si realizza tra atomi che hanno una differente
9. Il legame metallico è caratterizzato dalla presenza di un mare di che fluttuano al di sopra di un insieme di ioni positivi.
10. La indica il numero di elettroni messi in gioco nei legami per formare l'ottetto.

Parole chiave (alcune possono essere utilizzate più volte, altre non vanno inserite)

- | | | |
|---------------------------|---------------|---------------|
| 1. covalente puro singolo | 6. a idrogeno | 11. tre |
| 2. covalente dativo | 7. atomico | 12. due |
| 3. covalente doppio | 8. uno | 13. metallico |
| 4. elettronegatività | 9. valenza | 14. ionico |
| 5. covalente triplo | 10. doppia | 15. elettroni |