



I'm not robot



**I am not robot!**

le molecole, o ioni, si assemblano a partire dagli atomi che li costituiscono utilizzando solo gli elettroni di valenza (ovvero gli elettroni del guscio esterno) **Esercizi 1)** Disegnare le strutture di Lewis indicando tutti i legami tra gli atomi e i doppietti non condivisi, delle seguenti molecole: Esempio  $\text{CH}_3\text{Br}$ ,  $\text{CHO}^-$ ,  $\text{CH}_2\text{CHOH}$ ,  $\text{H}^+$  **Strutture di Lewis** Una serie di molecole o ioni delle quali si deve costruire la struttura secondo la teoria di Lewis. Si consiglia di provare a scrivere la struttura e poi consultarle Le formule di Lewis. Il diossido di zolfo  $\text{SO}_2$ , chiamato comunemente anidride solforosa, ha anch'esso struttura angolare per la stessa ragione ed i due **ESERCIZI su Strutture e Legami**) a) Utilizzando un diagramma come quello in figura, costruisci la configurazione elettronica. Poiché c'è una coppia solitaria, il reale angolo di legame sarà minore di  $90^\circ$  Scopri come scrivere le strutture di Lewis di atomi, molecole e ioni con gli esercizi online e gratuiti di Trova anche la calcolatrice scientifica e la teoria di chimica generale, organica e fisica **Regole per assegnare il numero di ossidazione all'atomo di carbonio:** Legame con un altro atomo di carbonio  $\rightarrow$  carica nulla (0) Legame con un atomo di idrogeno o altri atomi meno elettronegativi  $\rightarrow$  carica Legame con un atomo di ossigeno, alogeni o atomi più elettronegativi  $\rightarrow$  carica + **Legami multipli:** la carica formale dell'atomo **Strutture di Lewis** Una serie di molecole o ioni delle quali si deve costruire la struttura secondo la teoria di Lewis. rispetto agli altri due. **Esercizi online o crea la tua prova** Ciascuna delle seguenti molecole ha una struttura di risonanza 'significativa'. Si consiglia di provare a scrivere la struttura e poi consultarle le soluzioni.  $\text{PF}_3$ ;  $\text{IF}_3$ ;  $\text{I}^-$ ;  $\text{SeF}_4$ ;  $\text{PCl}_4^+$ ;  $\text{PbBr}_2$ ;  $\text{IF}_6^-$ ;  $\text{BrF}_3$ ;  $\text{PbO}$ ;  $\text{NO}_2$ ;  $\text{NO}_3^-$ ;  $\text{NO}_2^+$ ;  $\text{NO}_2^-$ ;  $\text{NO}_2$ ;  $\text{NO}$ ;  $\text{NO}^+$ ;  $\text{NO}^-$ ;  $\text{O}_3$  Nel protossido di azoto  $\text{N}_2\text{O}$ , lineare, l'azoto centrale è sempre tetravalente, perciò ha sempre una carica positiva. Alla fine indicate se la nuova struttura di risonanza è meno, ugualmente 1) Scrivere la struttura di Lewis) Assegnare la disposizione degli elettroni (gruppi di elettroni attorno ad N, (3 di legame, ed i non-legame), per cui la disposizione è tetraedrica) Per la geometria tetraedrica, l'angolo ideale è  $109.5^\circ$ . Notare che ogni atomo (escluso S) raggiunge, in ogni formula limite, la configurazione **Esercizi 1)** Disegnare le strutture di Lewis indicando tutti i legami tra gli atomi e i doppietti non condivisi, delle seguenti molecole: Esempio  $\text{CH}_3\text{Br}$ ,  $\text{CHO}^-$ ,  $\text{CH}_2\text{CHOH}$ ,  $\text{HCO}^-$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HCN}$ ,  $\text{HO}^+$ ,  $\text{CH}_2$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{FCCO}_2$  2) Per le seguenti strutture di Lewis, indicare le cariche formali Nello ione carbonato  $\text{CO}_3^{2-}$  le due cariche negative sono equamente distribuite tra i tre ossigeni e la struttura è planare trigonale. Disegnate la migliore struttura di risonanza alternativa mostrando come ci siete arrivati utilizzando le frecce (curved-arrow formalism). **Strutture di Lewis.** Aggiungete dove necessario i lone pair. dello stato fondamentale dei seguenti atomi: Si, K, Ne, Br, B, Cl, O, Li, P, C, Al, N. b) specifica il nome di ciascun orbitale atomico indicando quali sono degeneri **Esercizio** Disegnare la struttura del fluoruro di idrogeno HF. **Esercizio** Disegna la formula di struttura dell'acqua  $\text{H}_2\text{O}$ . **Esercizio** Disegna la formula di struttura **Strutture Di Lewis** **Esercizi Soluzioni PDF.** Sei disponibile per Scaricare aperto **Esercizi di Strutture Di Lewis** insieme alle soluzioni risolto in formato PDF per studenti e Su laZ **Esercizi Zanichelli** trovi una raccolta di esercizi interattivi su **Strutture di Lewis.**