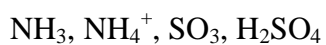


Esercitazione 5 del 16/10/2020

1) Scrivere la struttura secondo Lewis delle seguenti molecole



2) Determinare le possibili strutture dei seguenti composti, indicando qual è la geometria, la struttura più stabile, l'ibridazione dell'atomo centrale e se la molecola è polare. Indicare inoltre quanti legami sigma e pi greco forma l'atomo centrale.



3) Determinare le possibili strutture dei seguenti composti



4) Considerando la molecola di acetonitrile $\text{C}_2\text{H}_3\text{N}$ e quella di acetaldeide $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$, prevedere gli angoli di legame attorno a ciascun carbonio, la loro ibridazione e il numero e tipo dei legami presenti nella molecola.

5) Disegnare i diagrammi degli orbitali molecolari O_2 e di N_2 e calcolare l'ordine di legame delle due molecole. Rispetto alle corrispondenti molecole neutre, gli ioni N_2^- e O_2^{2-} avranno legami più o meno energetici? Perché?

Link Multiple Choice

<https://forms.office.com/Pages/ResponsePage.aspx?id=K3EXCvNtXUKAjjCd8ope66VhFo1ODDJJs-C87zhFmHJUNkZQMkc1WjdGQU1JVTc4NEdXM0FRTIBTVS4u>