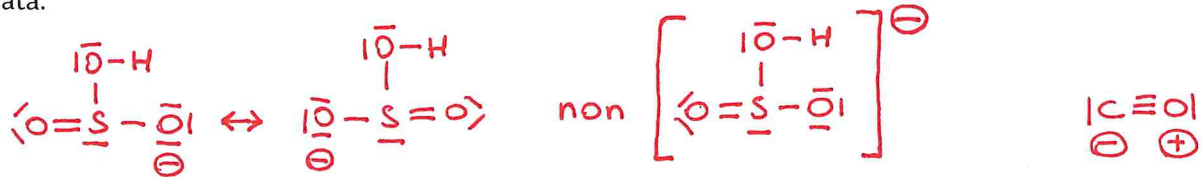


1. Indicare le coppie di elettroni (sia di legame che di non legame) con trattini. Usare i punti solo per gli elettroni spaiati delle specie paramagnetiche.

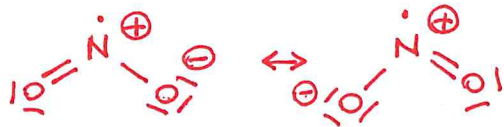


2. Attribuire le cariche formali ai singoli atomi e non a tutta la specie racchiusa tra parentesi quadre. Le cariche formali vanno sempre indicate (usando i simboli \oplus e \ominus): se mancano la formula è considerata errata.

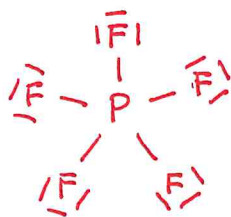


3. Non indicare (ipotetici) movimenti di elettroni tramite frecce. Le frecce hanno un significato ben preciso nel contesto della descrizione dei meccanismi di reazione e non vanno impiegate nella scrittura delle formule di Lewis.

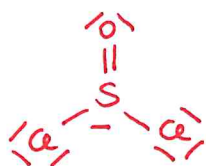
4. Se non viene indicato diversamente, bisogna indicare tutte le forme di risonanza di una specie, separate dalla freccia a due punte della risonanza \leftrightarrow (non dalla doppia freccia dell'equilibrio \rightleftharpoons).



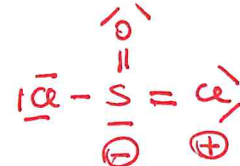
5. Ricordare che solo gli atomi degli elementi del terzo periodo (e successivi) possono presentare il fenomeno dell'espansione dell'ottetto, da impiegare solo se indispensabile per descrivere ogni legame con almeno una coppia elettronica (per esempio nel PF_5) o per evitare separazioni di carica (per esempio nell' SO_2). Non tutte le specie contenenti atomi degli elementi del terzo periodo (e successivi) presentano il fenomeno dell'espansione dell'ottetto: se non è necessario ricorrervi non bisogna farlo.



non



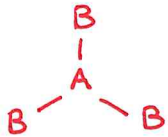
non



6. La descrizione della geometria molecolare secondo il modello VSEPR va fatta impiegando le strutture prototipo e i nomi riportati qui di seguito. Nel caso in cui le posizioni non siano equivalenti, prestare attenzione al posizionamento degli atomi. Nelle formule che descrivono la geometria molecolare non indicate mai legami multipli e coppie elettroniche su atomi diversi da quello centrale.



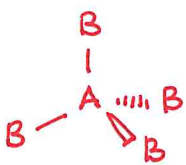
lineare.



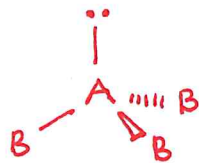
trigonale planare



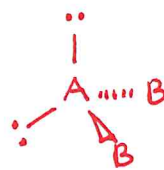
angolare



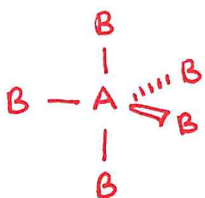
tetraedrica



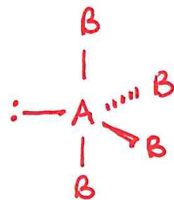
trigonale piramidale



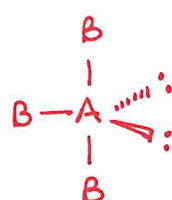
angolare



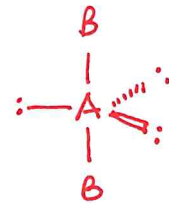
trigonale bipyramidale



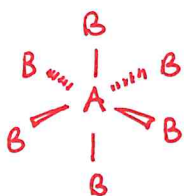
a cavalletto



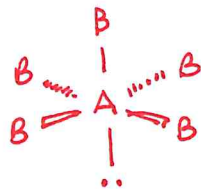
a forma di T



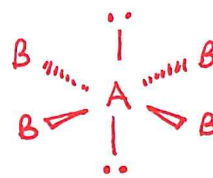
lineare



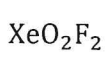
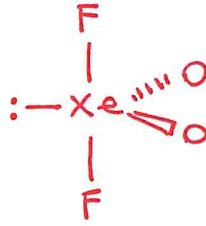
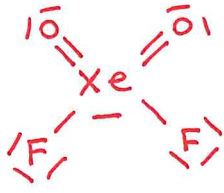
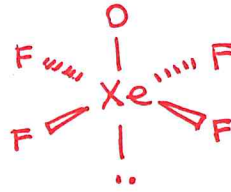
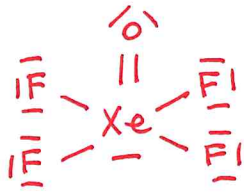
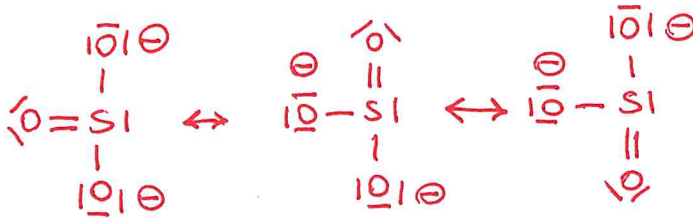
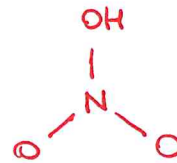
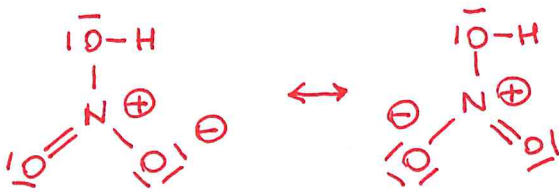
ottaedrica



piramidale quadrata



quadrato planare

geometria A CAVALLETTO $\mu = 0$ / $\mu \neq 0$ geometria PIRAMIDALE QUADRATA $\mu = 0$ / $\mu \neq 0$ geometria TRIGONALE PIRAMIDALE $\mu = 0$ / $\mu \neq 0$ geometria TRIGONALE PLANALE $\mu = 0$ / $\mu \neq 0$ geometria TETRAEDRICA $\mu = 0$ / $\mu \neq 0$ 