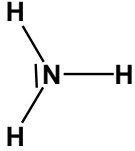


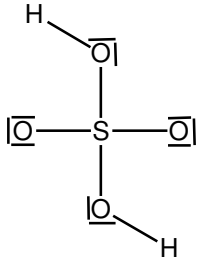
Weshalb ist folgende Lewis-Formel falsch? - Lösungen

- a.) Das freie Elektronenpaar am Stickstoff wurde vergessen.

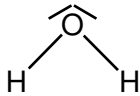


- b.) Natrium ist ein Metall, Chlor ein Nichtmetall. NaCl ist folglich ein Salz und man kann somit keine Lewisformeln schreiben.

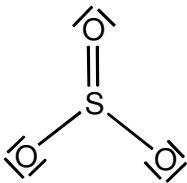
- c.) Schwefel erfüllt die Edelgasregel nicht.



- d.) Strikte betrachtet ist die gezeigte Formel in der Lewis-Formel nicht falsch, denn in der Ausrichtung der Bindung ist man bei der Lewis-Formel eigentlich frei. Allerdings ist die gezeigte Form höchst unüblich. Auch in der Lewis-Formel versucht man die Bindungswinkel möglichst Realitätsgetreu wiederzugeben.



- e.) 1. Schwefel erfüllt die Edelgasregel nicht.
2. Es wurde ein Elektronenpaar mehr verwendet, als zur Verfügung steht.



- f.) Es wurden nur 6 Elektronenpaare eingesetzt. Insgesamt müssen aber 7 verwendet werden.

