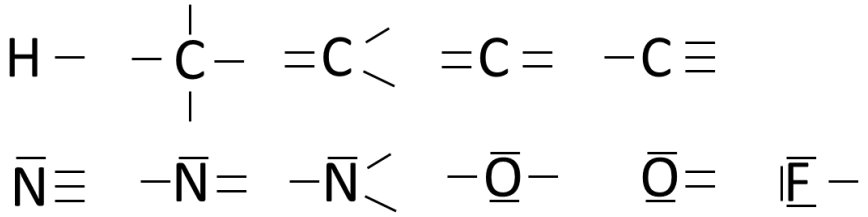
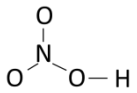
STRUKTURFORMELN

1. Lies →*Zusammenfassung:* „ Kapitel 3.1: Die Elektronenpaarbindung“ genau durch.
   Da es maximal Dreifachbindungen gibt, kann man die neutralen Nichtmetalle der ersten beiden Perioden in Verbindungen vereinfachend so zeichnen:



   Zeichne die Strukturformeln von N_2, CH_4, CO_2, H_2O_2 und COF_2 auf.

2. Nicht alle Strukturformeln sind so leicht zu erstellen, da in den Verbindungen auch Ladungen auftreten können. Dann geht man wie auf deinem →*Arbeitsblatt:* „Erstellen von Strukturformeln“ vor.
   Lies diese Beschreibung genau durch und erstelle folgende Strukturformeln:

SO_2 (O-S-O)	N_2O (N-N-O)	O_3 (O-O-O)	HNO_3 

3. Lösungsblatt und Arbeitsblatt in die Mappe einheften.

©AGMueller/IWartusch2015V6