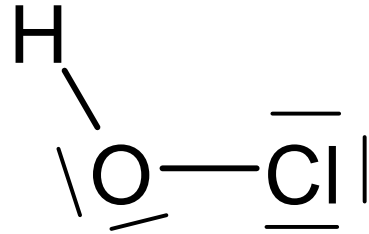
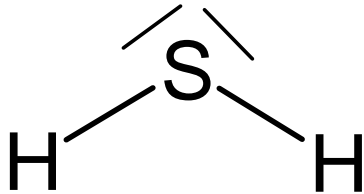


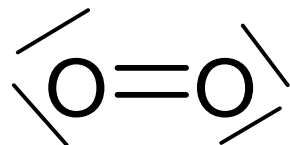
Erkennen von Dipolmolekülen

1. Überprüfe alle Bindungen in den dargestellten Molekülen, ob sie polar oder unpolar sind. Ordne den Atomen jeweils eine positive ($\delta+$) oder eine negative Teilladung ($\delta-$) zu.

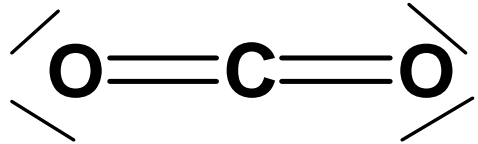
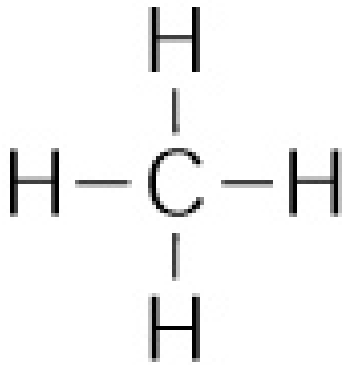
A _____



B _____



c _____



Merke:

Dipolmoleküle entstehen, wenn es im Molekül _____ Bindungen gibt und die _____ so verteilt sind, dass eine Molekülseite eine _____ und die andere eine _____ Teilladung hat.

Unpolare Moleküle besitzen entweder _____ Bindungen **oder** sie besitzen _____ Bindungen, bei denen die Teilladungen _____ verteilt sind.