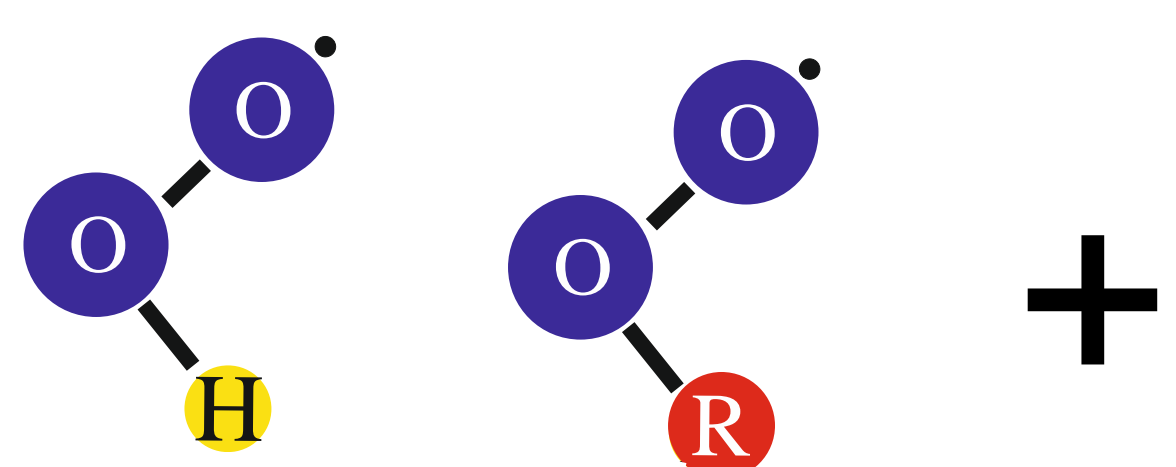


Flugmessungen von Radikalen mittels eines blauen Lasers

Radikale haben ein ungepaartes Elektron und sind deswegen hochreaktive und kurzlebige Moleküle. Sie haben einen entscheidenden Einfluss auf dem Ozongehalt in der Atmosphäre.

- Umwandlung von Peroxyradikale ($\text{HO}_2 + \text{RO}_2$) in Stickstoffdioxid (NO_2)
(in der Atmosphäre und im Einlasssystem vom PerCEAS)

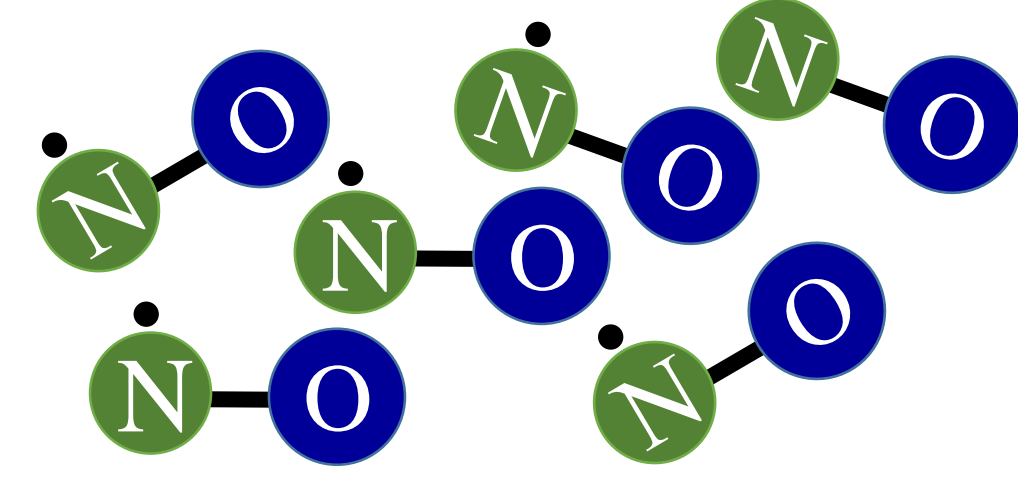
Peroxyradikale



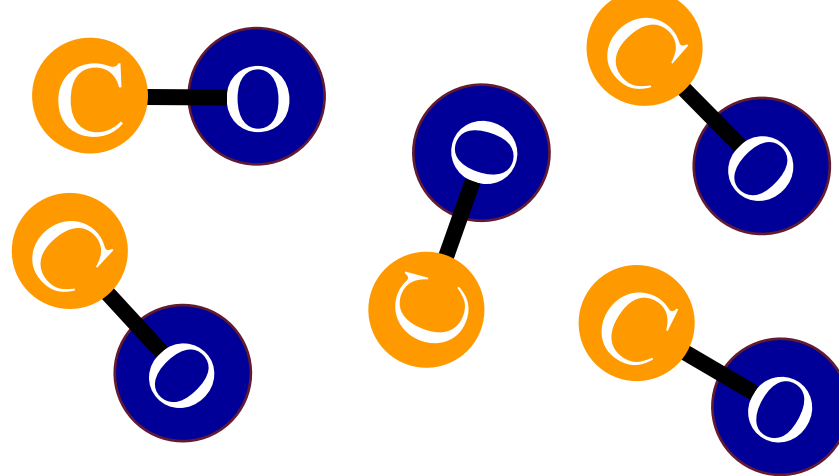
R: CH_3 , C_2H_5 , CH_3CO

Lebensdauer in der
Atmosphäre: ~ Sekunden

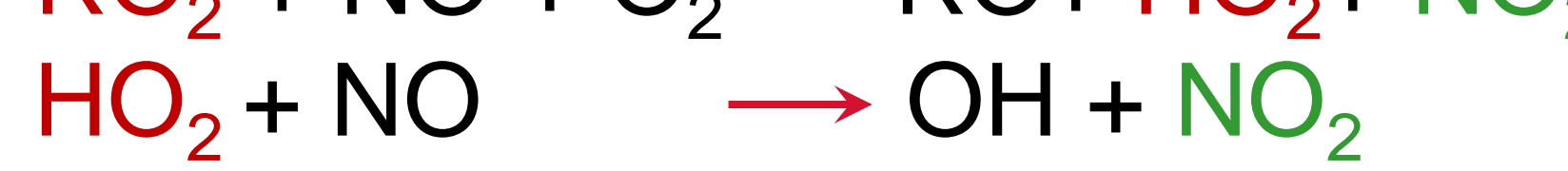
Stickstoffmonoxid



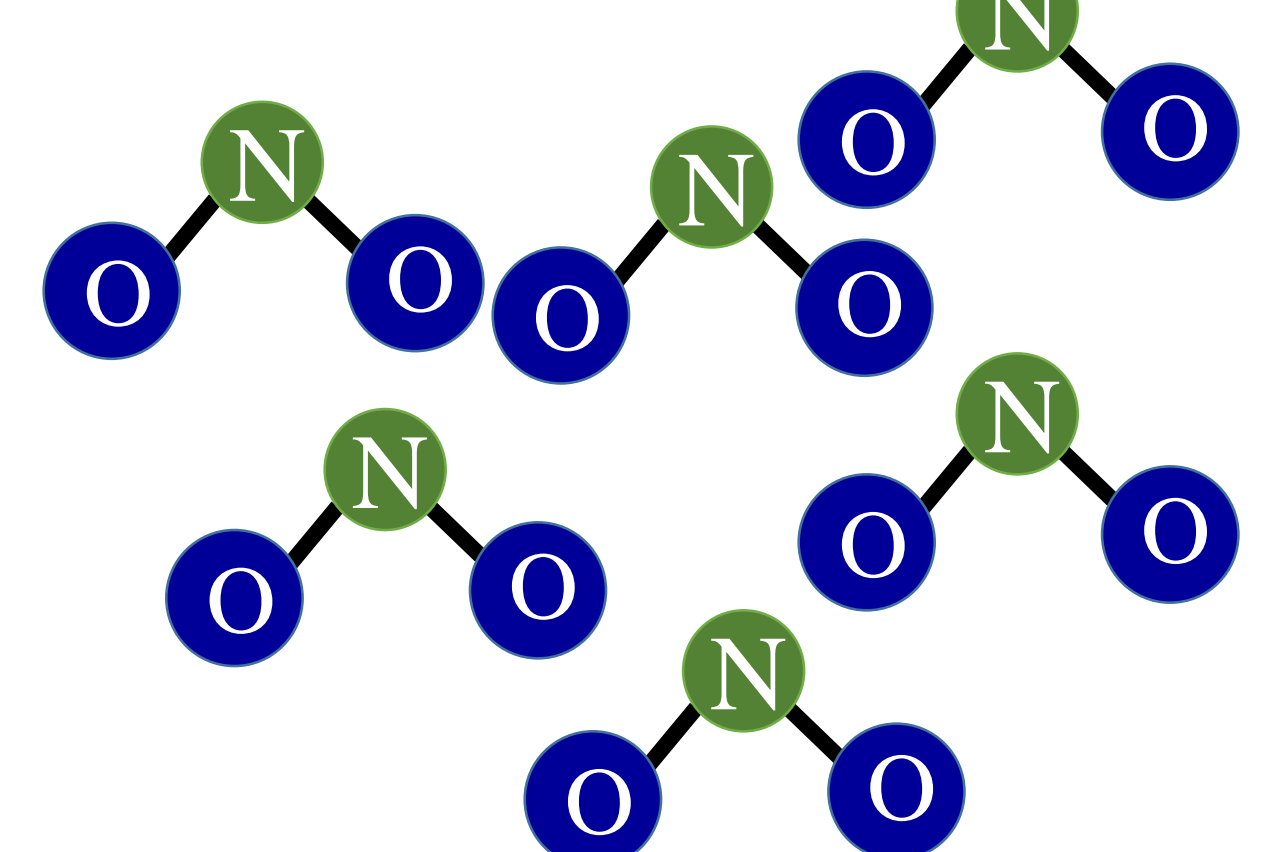
Kohlenmonoxid



Kettenreaktion

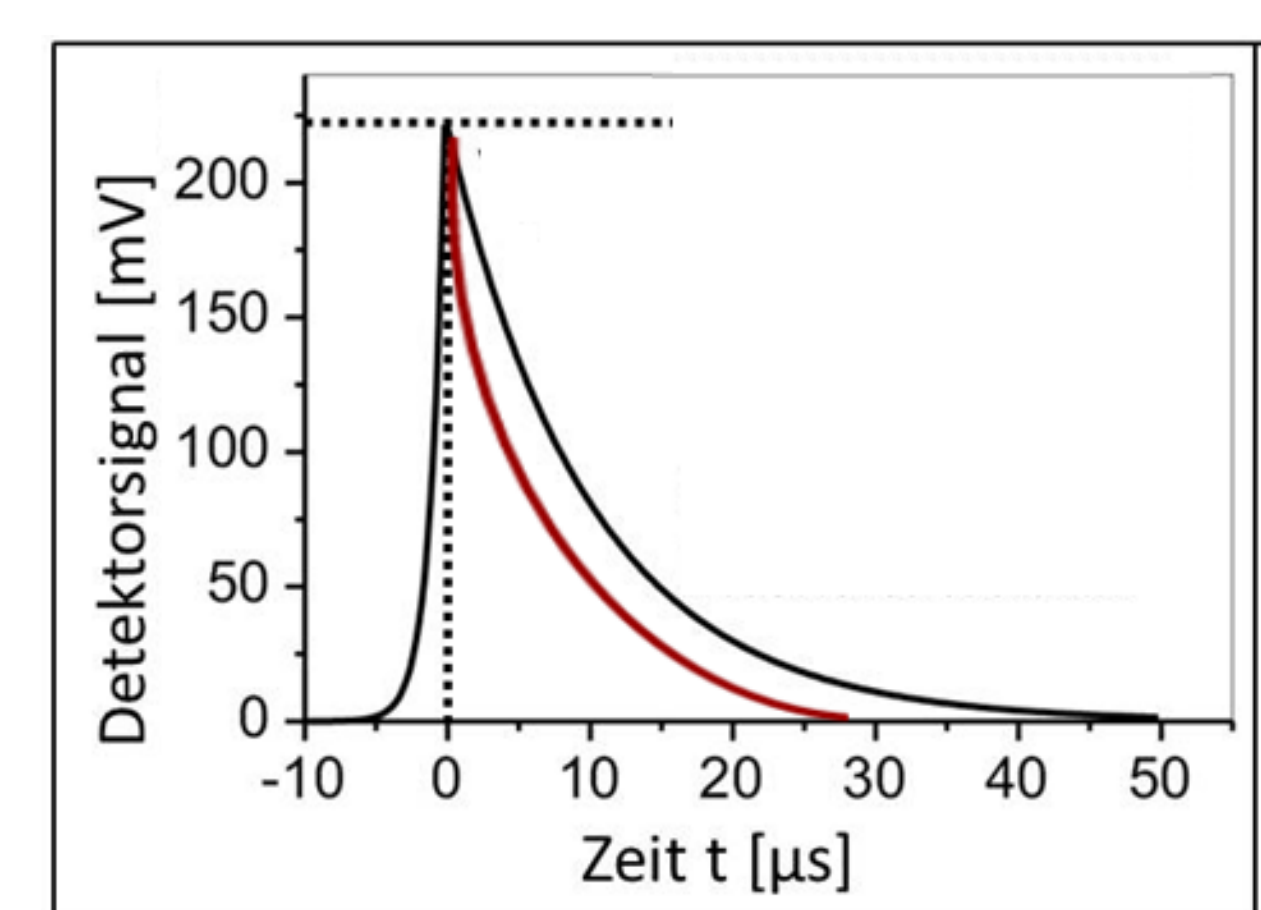
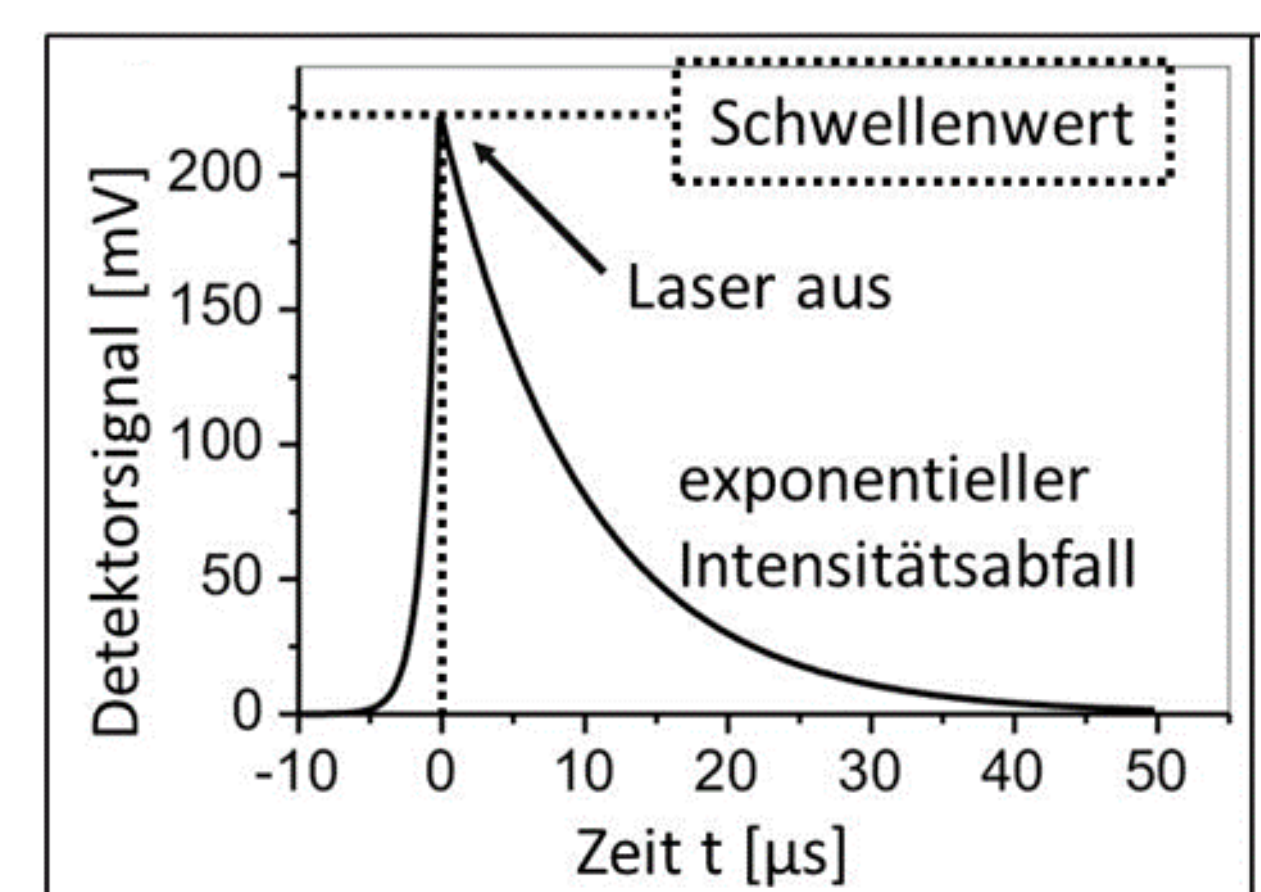
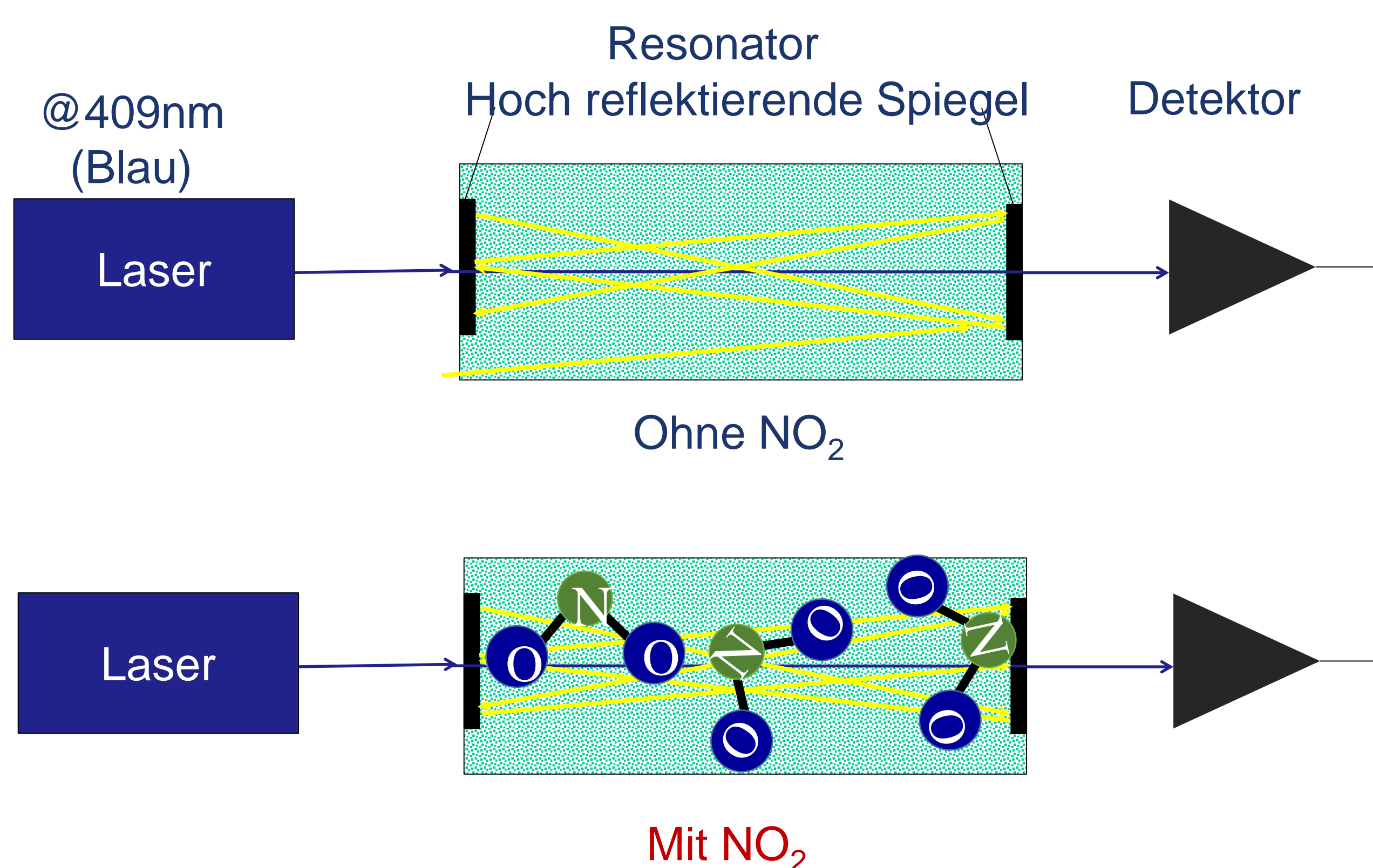
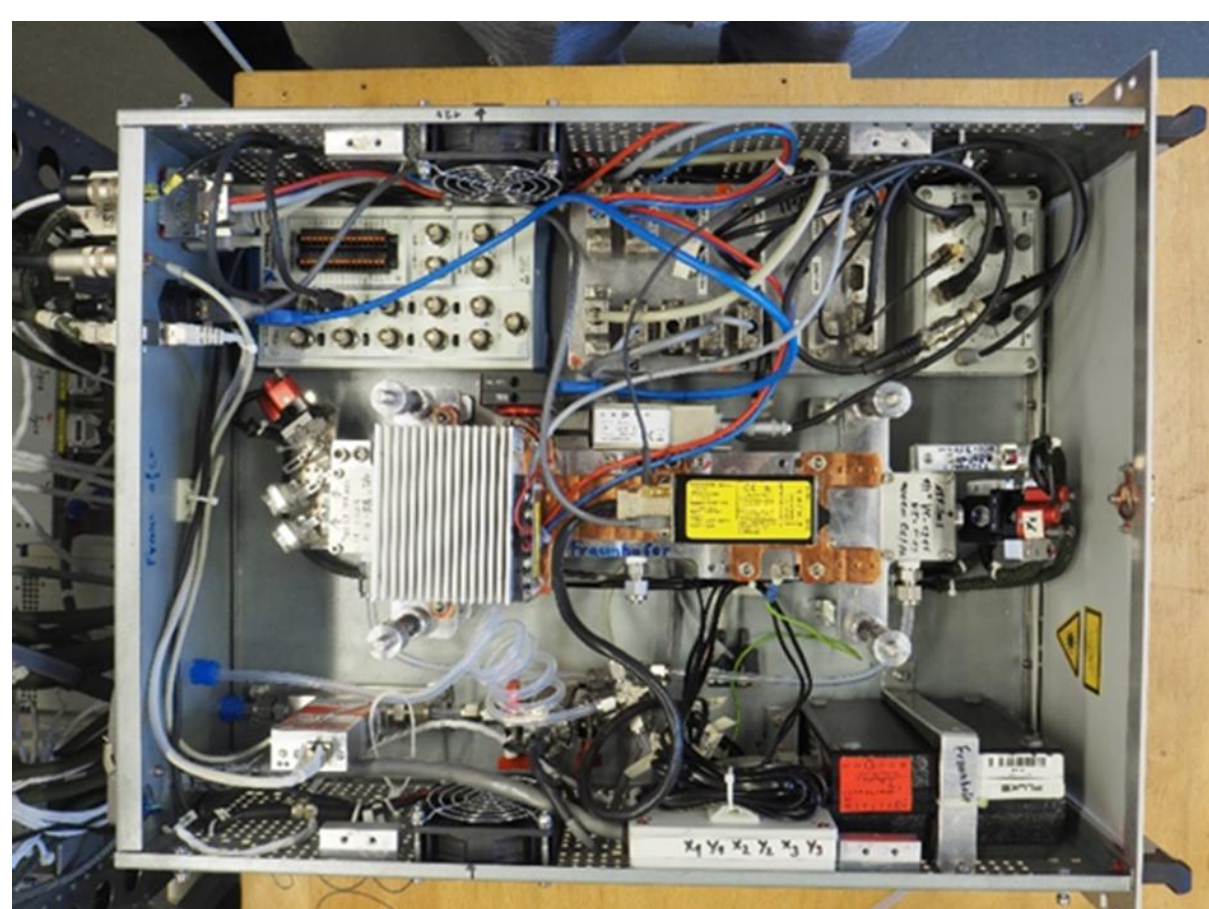


Stickstoffdioxid



Lebensdauer in der
Atmosphäre: ~ Stunden/ 1Tag

- Optischer NO_2 Detektor



- Flugzeugmessungen

