

Nitreuze dampen (NOX) (nitreuze dampen)

is de triviale naam voor een [mengsel](#) van [gassen](#), goeddeels bestaande uit:

- de [stikstofoxiden stikstofmonoxide](#) (NO),
- [stikstofdioxide](#) (NO₂)
- en [distikstoftetraoxide](#) (N₂O₄).

Het is voornamelijk stikstofdioxide dat een typisch bruinrode kleur heeft.

Stikstofmonoxide is kleurloos en distikstoftetraoxide is lichtgeel van kleur.

De nitreuze dampen hebben een typerende en indringende geur die in lage concentraties ook wel met [chloorgas](#) wordt geassocieerd.

Nitreuze dampen zijn sterk [oxiderend](#) en kunnen uiterst schadelijk zijn voor de gezondheid. [Chemische reacties](#) waarbij grote hoeveelheden nitreuze dampen vrijkomen mogen dan ook slechts plaatsvinden in een ruimte waar de dampen geen kwaad kunnen, bijvoorbeeld in een [zuurkast](#) of in de openlucht. De gassen zijn in staat organische stoffen te oxideren en kunnen [longoedeem](#) veroorzaken bij het inademen van hoge concentraties.

[Nitreuze gassen](#) (ook: nitreuze dampen)

mengsel van stikstofoxiden

nl. NO en NO₂ dat gevormd wordt in verbrandingsmotoren, grote fornuizen van stoomketels en bij de bereiding van salpeterzuur.

De nitreuze gassen van verbrandingsmotoren geven bij bepaalde weerscondities aanleiding tot smogvorming. Nitreuze gassen zijn bruin gekleurd en giftig.

NO verbruikt zuurstof en kan in afgesloten ruimten tot asfyxie leiden (Silo filler's disease). Het gevormde NO₂ is een Methemoglobinevormer bij hoge dosissen. Gebruik Massimo en GEM-OPL Oximeter.