



LUFTENS KEMI

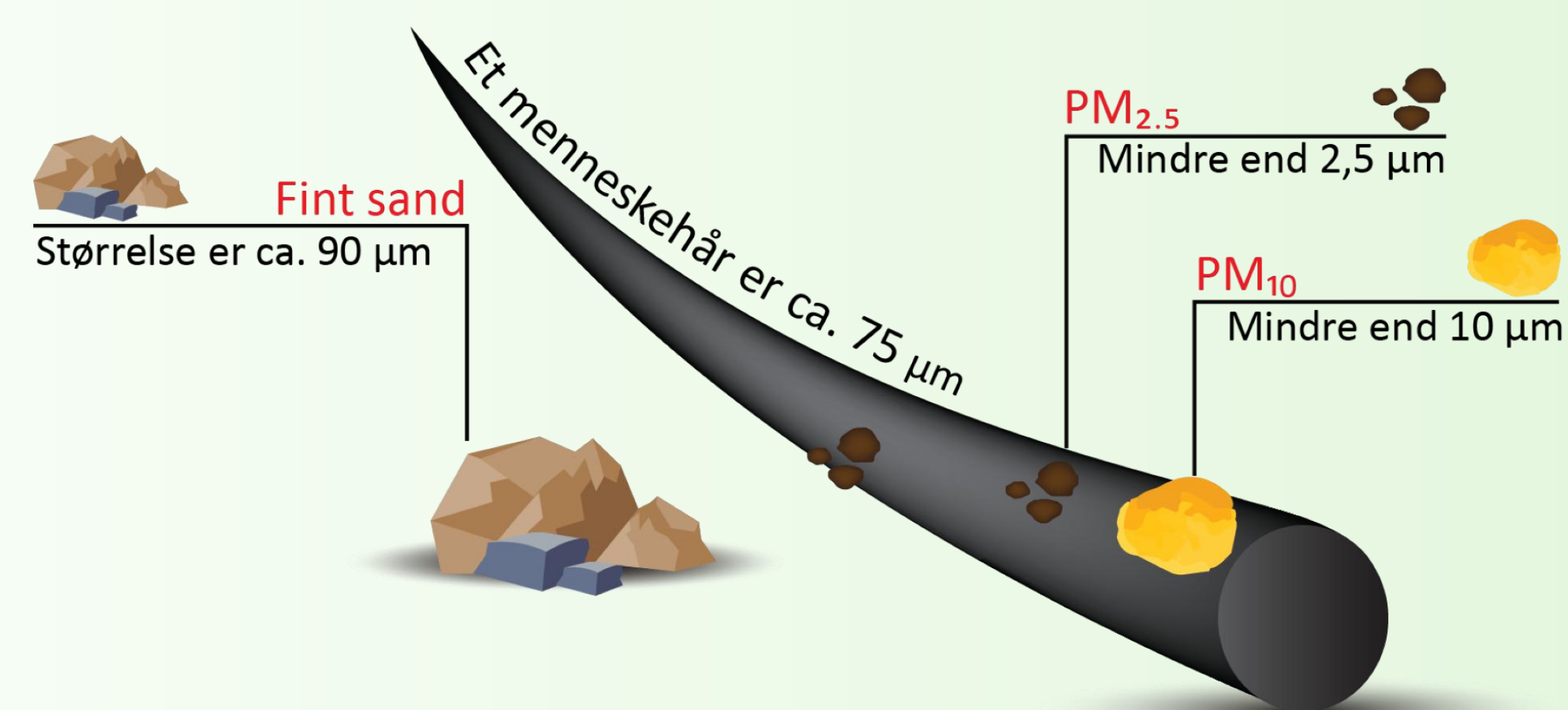
FRA PARTIKLER OG DRIVHUSGASSER TIL KLIMAETS FREMTID

Er der kemi i luften?

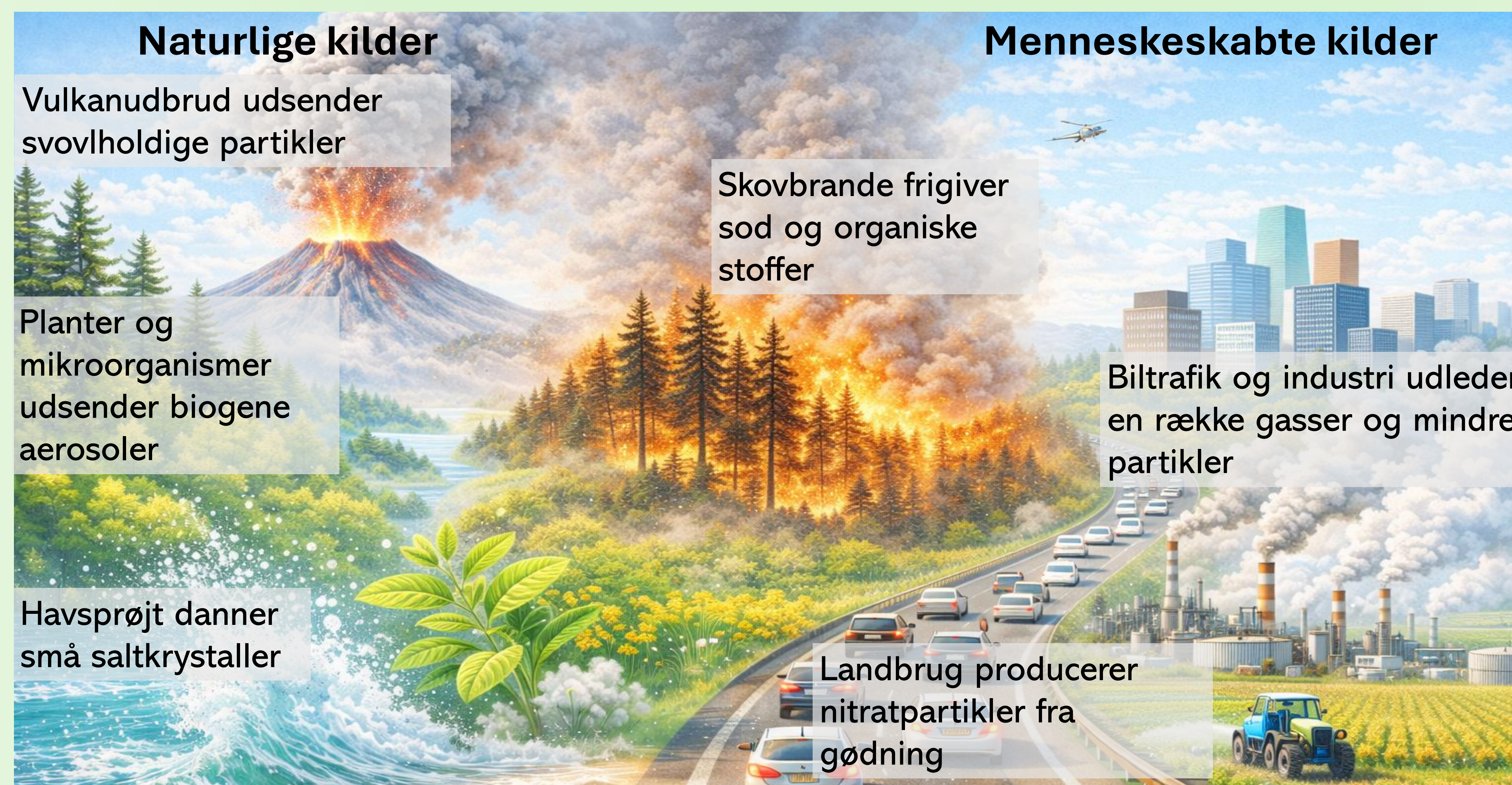
Atmosfæren er en stor samling af molekyler (gasser) og partikler (aerosoler), som reagerer med hinanden og sollyset.



Aerosoler varierer i størrelse, form og kemisk sammensætning.

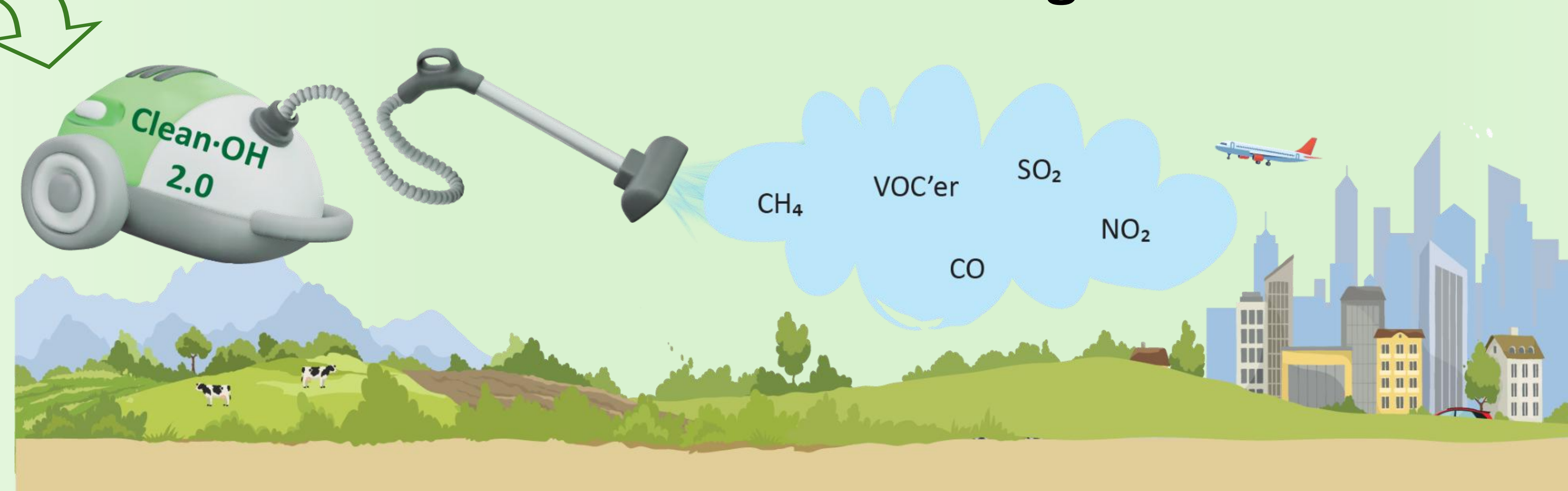


Hvor kommer aerosoler fra?



Aerosoler påvirker klimaet på komplekse måder og giver den største usikkerhed i vores klimamodeller. Derfor er vi nødt til at vide mere om dem!

Atmosfærens støvsuger



Hydroxylradikalet ($\cdot\text{OH}$) fjerner mange af de forurenende og klimaskadelige stoffer i troposfæren, som en form for støvsuger.

Er alle kemiske reaktioner lige hurtige?

Nogle sker hurtigt, mens andre tager timer, dage eller endnu længere.

Hvad påvirker hastigheden?

- Højere koncentration**
 - Flere kollisioner
 - Hurtigere reaktion
- Højere temperatur**
 - Mere energi
 - Hurtigere reaktion
- Større overfladeareal**
 - Flere kontaktpunkter
 - Hurtigere reaktion
- Katalysator**
 - Sænker aktiveringsenergi
 - Hurtigere reaktion
- Lys**
 - Sænker aktiveringsenergi
 - Hurtigere reaktion

Reaktionshastigheden afgør, hvor vigtig en kemisk proces er i atmosfæren.

Luftens reaktioner – usynlige, men afgørende!



Læs mere her