

Che9  
GA**Die Entstehung des sauren Regens**

Datum:

Aufgaben:

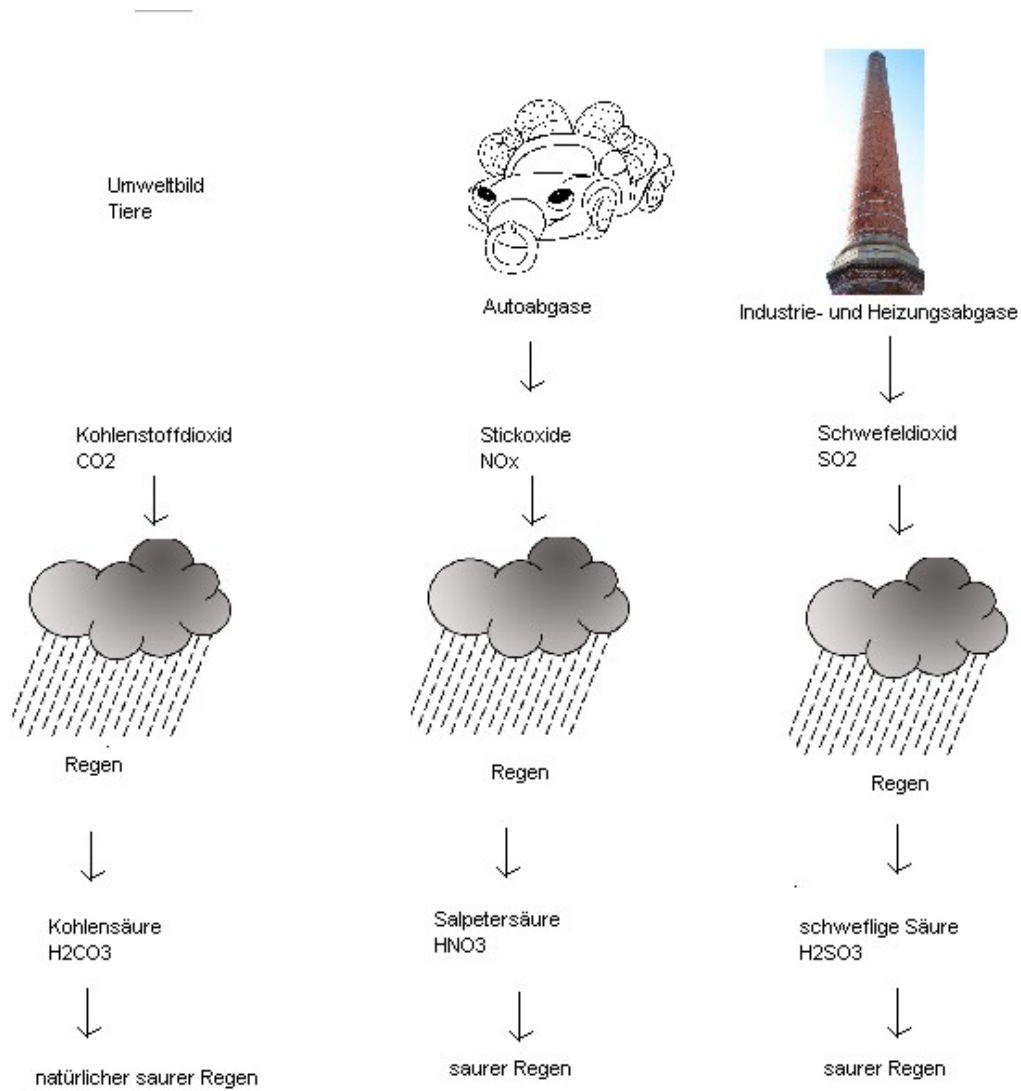
- 1) Informiere dich mit Hilfe des Internets über die Entstehung des sauren Regens. Es gibt einen natürlichen und zwei durch Abgase erzeugte saure Regen:
1. <http://www.tk-logo.de/>  
im Suchfeld „Saurer Regen“ eingeben, 2. Beitrag von oben
- 2) Schneide die Bilder und Textteile aus. Erstelle unter Verwendung **der passenden Textteile und Bilder** ein inhaltlich korrektes Schema zur Entstehung des
- a) ... natürlichen sauren Regens.
  - b) ... des sauren Regens aus Industrieschornsteinen und Heizungen.
  - c) ... des sauren Regens aus Autoabgasen.
- Damit das Schema vollständig wird, musst du Pfeile ergänzen.  
Hebe die übrigen Teile auf. ☺
- 3) Zusatzaufgabe: Erkläre, warum der natürliche saure Regen nicht so schädlich ist wie der der durch Abgase erzeugte. +☺



CO <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
HNO <sub>3</sub>	Schweflige Säure	Stickstoffoxide
Kohlensäure	Regen	Salpetersäure
Kohlenstoffdioxid	Natürlicher saurer Regen	Saurer Regen
Saurer Regen	Schwefeldioxid	KFZ-Abgase
Industrie- und Heizungsschornsteine	SO <sub>2</sub>	No <sub>x</sub>
Regen	Regen	Regen

Lösung:

- ☺ = Klebepunkt für Mitarbeit
- Fertige Schemata belohnt der Lehrer durch Punktvergabe. Diff. FE/GA z.b. FE-Schüler müssen alle drei Schemata erstellen, (ggf. gesondertes AB mit nur einer Wolke).
- Schüler stellen die Lösung auf OH vor, die anderen ergänzen die fehlenden Schemata.



2. Kohlensäure (natürlicher saurer Regen) wirkt weniger aggressiv als Schwefelsäure (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und Salpetersäure (HNO<sub>3</sub>).