



ZUSAMMENFASSUNG KOHLENSTOFFDIOXID- KREISLAUF

Zusammenfassung zur Chemie Prüfung über den
Kohlenstoffdioxid-Kreislauf

Exposee

Zusammenfassung zur Chemie Prüfung vom 05.04.2018 über den Kohlenstoffdioxid-
Kreislauf.

RaviAnand Mohabir
ravianand.mohabir@stud.altekanti.ch
<https://dan6erbond.github.io>

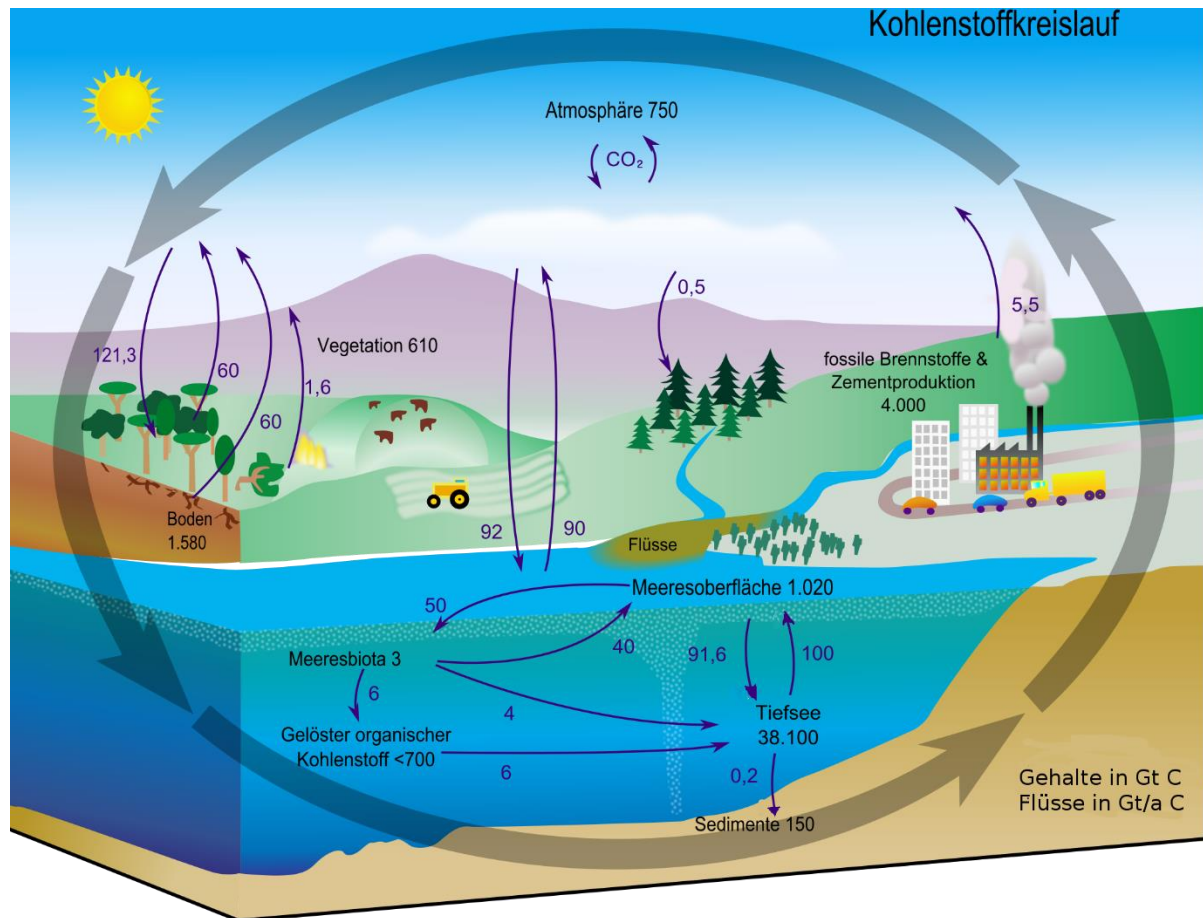
Inhalt

Kohlenstoffdioxid-Kreislauf	2
-----------------------------------	---

Status: ☐ in Bearbeitung ☒ Beendet



Kohlenstoffdioxid-Kreislauf



Seit der Förderung von fossilen Brennstoffen ist der natürliche Kreislauf des Kohlenstoffdioxids nicht mehr ganz «natürlich».

Vor der Förderung waren diese Stoffe nicht Bestandteil des Kreislaufs.

Aus Erdöl entstehen verschiedene Produkte wie: Kunststoffe, Treibstoffe, Kosmetik, Öle etc.

Kohlenstoffdioxid ist ein Verbrennungsprodukt. Wenn eine Reaktion so spontan abläuft wie eine Verbrennung, heisst das, dass die Produkte energieärmer sind als die Edukte. In der Natur gilt: «energiearm ist erstrebenswerter als energiereich». Energiearm bedeutet auch «stabil». CO_2 ist ein sehr energiearmes und daher stabiles Molekül. Die Energie wird bei der Verbrennung davon als Wärme und Licht abgegeben.

Erdöl & Co. Werden aus dem Erdboden geholt und früher oder später verbrannt. Damit setzt der Mensch zusätzliches CO_2 frei, das ursprünglich nicht im Kohlenstoffdioxid-Kreislauf vorhanden war. Kreisläufe in der Natur basieren auf chemischen Gleichgewichten, die sich über Tausende von Jahren eingestellt haben und sensibel auf Veränderungen reagieren. Mit der vermehrten Freigabe von CO_2 durch den Menschen werden dieses und andere Gleichgewichte empfindlich gestört. Die Hauptfolgen sind:

- Globale Erwärmung
- Vermehrte Freisetzung von CO_2 durch Auftauen der Permafrostböden
- Versauerung der Ozeane