

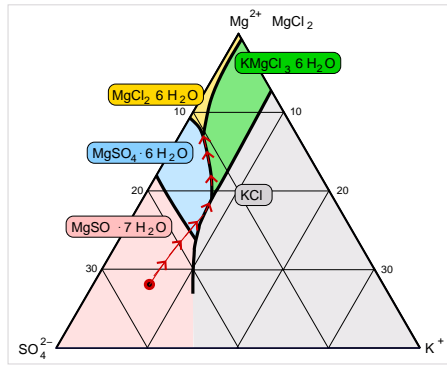
### 3. Salze

#### 3.1. KCl

Land	Produktion [10 <sup>3</sup> t K <sub>2</sub> O]
Russland	7 200
Kanada	12 000
Deutschland	2 962
China	6 200
Welt	42 000

Gewässer	Salzgehalt in mol/1000 mol H <sub>2</sub> O				
	2 NaCl	2 KCl	MgCl <sub>2</sub>	MgSO <sub>4</sub>	CaCl <sub>2</sub>
Ozean (Mittelwerte)	4.22	0.09	0.61	0.35	-
Great Salt Lake (Utah, USA)	43	2.1	6.3	5.7	-
Kara-Bogas (Turkmenistan)	28.6	1.6	18.5	18.1	-
Mittelmeer	4.82	0.11	0.76	0.39	-
Totes Meer	16.08	2.29	25.66	-	7.84

Salzgehalte ausgewählter Gewässer

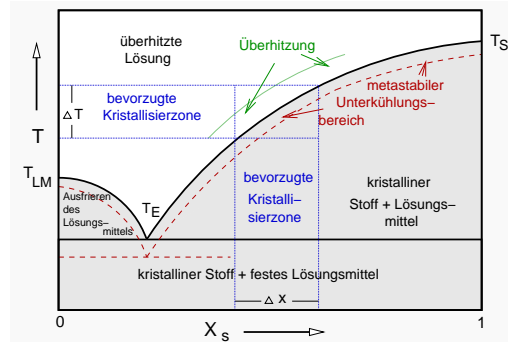


'Sonnendiagramm'

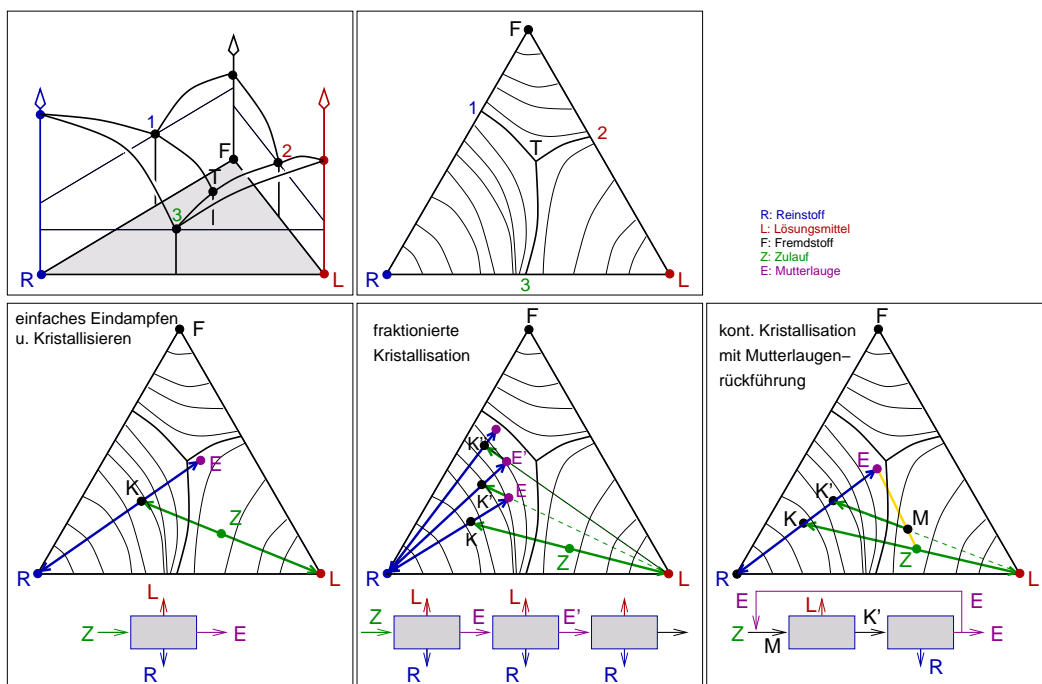
Rohsalzes	KCl-Gehalt	Hauptbestandteile
Sylvinit	20-35	Sylvin (KCl), Steinsalz (NaCl)
Hartsalz	15-30	Sylvin, Steinsalz, Kieserit (MgSO <sub>4</sub> ·H <sub>2</sub> O)
Hartsalz (anhydritisch)	15-30	Sylvin, Steinsalz, Anhydrit (CaSO <sub>4</sub> )
Carnallit	13-24	Carnallit (KMgCl <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O), Steinsalz, Kieserit

Hauptbestandteile verschiedener Rohsalze

#### A: Gewinnung durch Löse- und Kristallisationsprozesse



Phasendiagramm für binäre Systeme



Phasendiagramm für und Kristallisationen in ternäre(n) Systeme(n)