



Definitionen Winwasi 4 und 5

Bewertungstemperatur t_b	Temperatur des Wassers, für die die Gleichgewichtsberechnung erfolgt
D_c (Calcitsättigung)	Löse- bzw. Abscheidekapazität von Calcit bei Bewertungstemperatur
D_c (Calcitsättigung bei 60°C)	Löse- bzw. Abscheidekapazität von Calcit bei 60°C
Delta-pH	pH-Wert (Bewertungstemperatur) - pH _C (Calcitsättigung)
DIC	Dissolved Inorganic Carbon (gelöster anorganischer Kohlenstoff): Im Gegensatz zum berechneten gelösten anorganischem Kohlenstoff (tCO ₃) ist der DIC der analytisch gemessene Wert des gelösten anorganischen Kohlenstoffs
Gesamthärte	$5,6 \times (Ca^{2+} + Mg^{2+})$ in °dH
Ionenstärke	Ionenstärke mit der die Gleichgewichtsberechnung erfolgt
Ionenstärke (Leitfähigkeit)	aus der Leitfähigkeit berechnete Ionenstärke: $I [mmol/l] = \text{Leitfähigkeit } 25^\circ\text{C in } [mS/m] / 6,2$
Ionenstärke (Species)	aus den Spezieskonzentrationen berechnete Ionenstärke: $I = 0,5 \times \sum [z^2(i) \times c(i)]$ $z(i)$ Ladung der Spezies i $c(i)$ Konzentration der Spezies i in mmol/l
Karbonathärte	Anteil der Gesamthärte, der die Hydrogenkarbonate und Karbonate des Calciums und Magnesiums umfasst: $5,6 \times (CO_3^{2-} + 0,5 \times HCO_3^-)$
Kationenquotient	$0,5 \times \frac{Na^+ + K^+}{Ca^{2+} + Mg^{2+}}$
Kohlensäure, freie	nicht dissoziierter Anteil der Kohlensäure
Kohlensäure, überschüssige	calcitlösender Anteil der freien Kohlensäure
Kohlensäure, zugehörige	freie Kohlensäure – überschüssige Kohlensäure
Ladungsbilanz	$\sum(\text{Kationenäquivalente}) - \sum(\text{Anionenäquivalente})$
Ladungsbilanz rel.	$2 \times \text{Ladungsbilanz} / [\sum(\text{Kationenäquivalente}) - \sum(\text{Anionenäquivalente})]$
pH _{Ctb} (Calcitsättigung)	Sättigungs-pH-Wert nach Einstellung der Calcitsättigung
pH _A (Langelier und Strohecker)	pH-Wert, der sich für das Wasser ohne Änderung seiner Hydrogenkarbonat- und Calciumionenkonzentration rechnerisch ergäbe, wenn es im Zustand der Calcitsättigung wäre
pH (Calcitlösevermögen 5 mg/l)	Durch Zusatz oder Entzug von CO ₂ einzustellender pH-Wert, bei dem 5 mg/l an CaCO ₃ gelöst werden können
Pufferungsintensität (PI)	nt aus differentieller Änderung des m-Wertes und daraus resultierender differentieller Änderung des pH-Wertes $PI = \frac{dm}{dpH}$
SI Sättigungsindex (Calcit)	Logarithmus des Quotienten aus dem Produkt der Calcium- und der Carbonationenaktivität und dem Löslichkeitsprodukt von Calcit unter den herrschenden thermodynamischen Gegebenheiten
Titrationkapazität pH _{4,3} bei t_b	Zusatzmenge an Salzsäure, um den pH-Wert bei der Bewertungstemperatur ohne Ausgasung von CO ₂ auf pH _{4,3} abzusenken