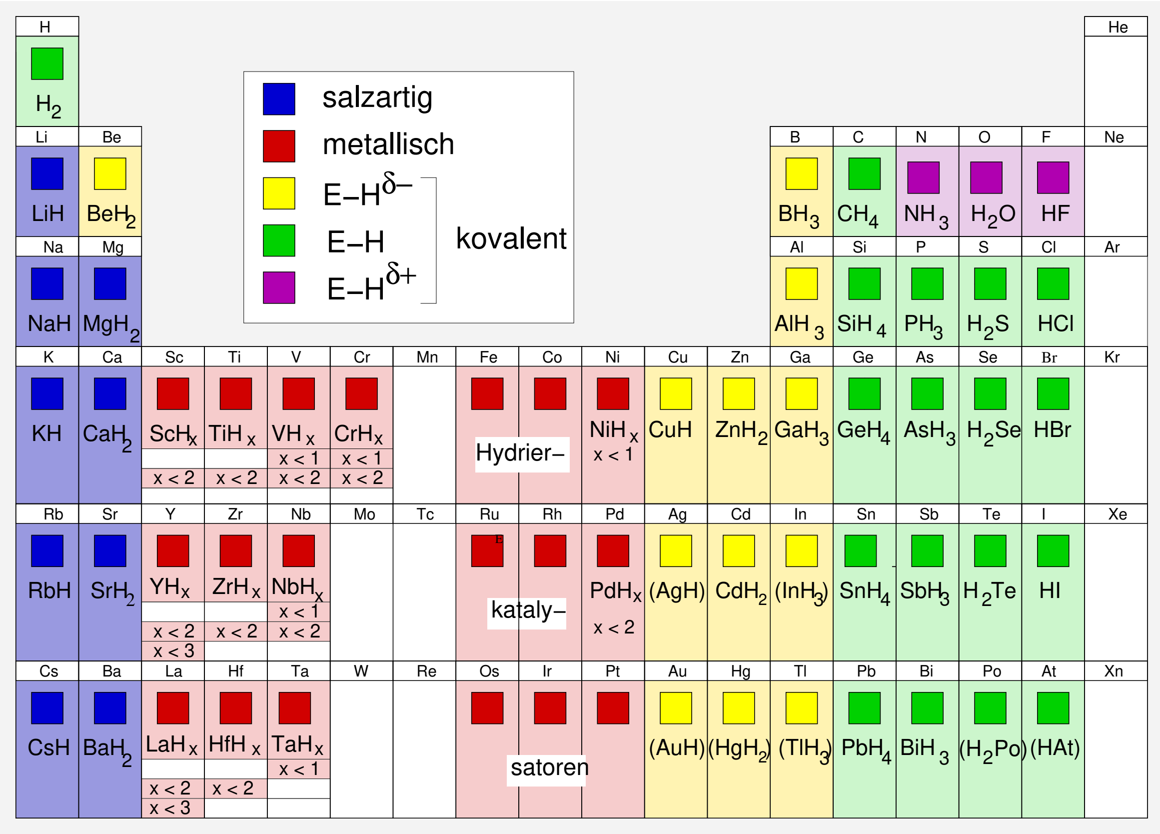
2. Wasserstoff (H)

2.1. Element

		H_2O	D_2O	T_2O
Dichte bei 25°C	[gcm^{-3}]	0.99701	1.1044	1.2138
Temp. des Dichtemaximums	[°C]	4.0	11.2	13.4
Schmelzpunkt	[°C]	0	3.81	4.48
Siedepunkt	[°C]	100	101.42	101.51
pk-Wert bei 25 °C		14.0	14.869	15.215

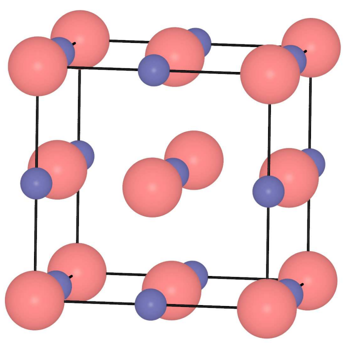
physikalische Konstanten von leichtem, schwerem und superschwerem H_2O

2.2. Verbindungen (Übersicht)

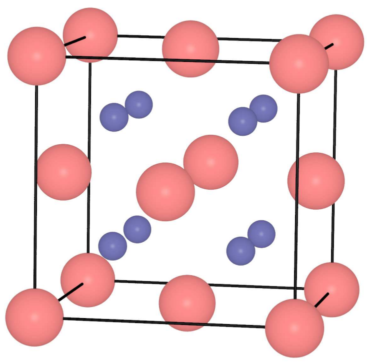


Übersicht über die Wasserstoffverbindungen der Elemente

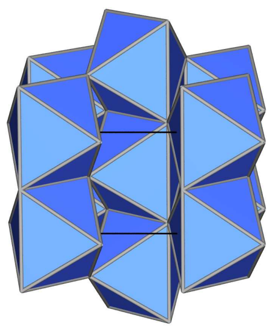
Alkalimetall-Hydride: NaCl-Struktur



Erdalkalimetall-Hydride: HT-Phasen: Fluorid-Struktur (CaF_2)



MgH_2: Rutil-Struktur



Strukturen der ionischen und metallischen Hydride (↦ Metalle)

kovalente Hydride s. bei den jeweiligen Elementen (↦ Nichtmetalle)