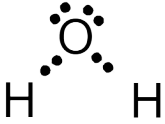
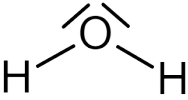


Die **Valenzstrichformel (Strukturformel)** gibt Auskunft über die Bindungsverhältnisse und Elektronenverteilung im Molekül. Zwei Elektronen eines Atoms werden mit einem Strich symbolisiert („**freies Elektronenpaar**“). Auch die Elektronen der Atombindung werden als Strich dargestellt („**bindendes Elektronenpaar**“).

Ausgangsatome (mit Außen-e-Zahl als Punkte)	Summenformel und Name der Molekülverbindung	Strukturformel des Moleküls in Punktschreibweise	Valenzstrichformel	Elektronenverteilung im Molekül		
					Atomladung (Bilanz der e ⁻ -Zahl im vgl. zur HG-Nr.)	Gesamtzahl der e ⁻ im Einflussbereich des Atoms
	H ₂ O			O:	0	8
				H:	0	2
	NH ₃ (Ammoniak)			N:		
				H:		
	CO ₂ (Kohlenstoffdioxid)			C:		
				O:		
	HCl (Chlorwasserstoff)			Cl:		
				H:		
	CCl ₄ (Tetrachlorkohlenstoff)			C:		
				Cl:		
	CO (Kohlenstoffmonooxid)			C:		
				O:		
	Cl ₂ O (Dichloroxid)			Cl:		
				O:		

Merke: