

Übungsaufgaben zu Bindungstypen (II)

Arbeitsauftrag: Setze die fehlenden **Formeln** bzw. **Namen** ein und benenne den **Typus** der Primär- bzw. Sekundärbindung. Beurteile zusätzlich den **Grad der Polarität** der Molekülbindung ($\Delta EN=0$: unpolar, $\Delta EN \leq 0,4$: schwach polar, $\Delta EN \leq 0,9$: polar, $\Delta EN \leq 1,9$: stark polar).

Stoffname	Formel	Typ der Primärbindung	Typ der Skb
Bsp: Natriumchlorid	NaCl	Ionenbindung	Ionenbindung
Aluminiumfluorid	AlF ₃		
Methan			
Methylchlorid			
Ammoniak			
Acetaldehyd	CH ₃ -CHO		
Pentanol			
Magnesiumoxid			
Eisen			
Iod			
Germaniumwasserst.			
Ethanol			
Propylamin			
Diethylether			
Fluorethan	C ₂ H ₅ F		
Dodecanol			
Methanal-Lösung	HCHO _(aq)		
Bariumchlorid			
Diethylketon			
	C ₄ H ₆		
1,4-Dichlorbutan	Cl-(CH ₂) ₄ -Cl		
Kohlenmonoxid			
Methanal	HCHO		
Schwefelwasserstoff			
Phosphorpentachlorid			
Essigsäure	CH ₃ COOH		