

Übung: „Chemische Bindung“

1. Vervollständigen Sie die folgende Tabelle unter Verwendung der vorgegebenen Begriffe und Wortgruppen!

Sauerstoff | 0,1...1,6, | Ionenbindung | beruht auf der Nutzung gemeinsamer Elektronenpaare, aber ein Partner beansprucht diese stärker für sich | Metallbindung | Wasser | Atombindung | Aluminiumoxid | 0 | beruht auf der gegenseitigen Anziehungskraft zwischen Metallionen und Elektronengas | $\geq 1,7$ | beruht auf der gleichberechtigten Nutzung gemeinsamer Elektronenpaare

Bindungsart	Bindungsprinzip	Δ ENW	Beispiel
polare Atombindung			
	beruht auf der Anziehungskraft entgegengesetzt geladener Ionen		
			Eisen
		0	

2. Ermitteln Sie bei folgenden Stoffen die Art der chemischen Bindung mit Hilfe der Differenz der Elektronegativitätswerte!

Stoff	Formel	Δ ENW	chemische Bindungsart
Fluorwasserstoff			
Magnesiumchlorid			
Wasserstoff			
Mangan			
Schwefel			
Methan			
Ammoniak			
Kaliumiodid			
Chlor			
Helium			
Salzsäure			

