

Name: _____

Klasse: _____

Valenzstrichformeln, Bindungslängen, Bindungsenthalpien

Name	Valenzstrich- formel	Bindungsabstand (pm)	Bindungsenthalpie (kJ/mol)
Wasserstoff H ₂		75	436
Fluor F ₂			
Stickstoff N ₂		110	945
Kohlenstoffmonoxid CO		113	
Kohlenstoffdioxid CO ₂		116	
Ethan C ₂ H ₆		154 (zwischen den C-Atomen)	
Ethen C ₂ H ₄		(zwischen den C-Atomen)	
Ethin C ₂ H ₂		(zwischen den C-Atomen)	962

1. Ergänze die Valenzstrichformeln.

2.1 Ordne die noch fehlenden Werte der Bindungsabstände zu: 134, 142, 120

2.2 Wovon hängt die Bindungslänge ab? Begründe deine Aussage?

3.1 Ordne die noch fehlenden Werte der Bindungsenthalpien : 720, 1077, 157, 532, 368

3.2 Wovon hängt die Größe der Bindungsenthalpien ab? Begründe deine Aussage.
