London-Kräfte

- Kräfte zwischen temp. Dipolen -> existieren immer  
- sind am schwächsten im Vergleich zu Keesom und Wasserstoffbrücken  
  
Keesom-Kräfte  
- Kräfte zwischen perm. Dipolen  
- stärker als London-Kräfte, aber schwächer als Wasserstoffbrücken

Wasserstoffbrücken  
- Kräfte zwischen Molekülen aus Verbindungen zwischen Wasserstoff und entweder Sauerstoff, Stickstoff oder Flour (z.B. H2O, HF, NH3)  
- sind die stärksten Kräfte