**Zwischenmolekulare Kräfte – Übungsaufgaben**

1. Benenne die drei Arten der zwischenmolekularen Kräfte und stelle ihre Unterschiede heraus.
2. Gegeben sind folgende Moleküle:

HCN (Blausäure), H2CO (Formaldehyd), HI (Iodwasserstoff), CCl4 (Tetrachlorwasserstoff), NH3 (Ammoniak), CO2 (Kohlenstoffdioxid)

1. Baue mit dem Molekülbaukasten die gegebenen Moleküle, zeichne sie in der Lewis-Schreibweise in dein Heft und entscheide, ob es sich um Dipolmoleküle handelt. Begründe deine Meinung.
2. Benenne die zwischenmolekularen Kräfte, die die Moleküle untereinander ausbilden und begründe deine Meinung.
3. Lösen sich diese Stoffe in Wasser oder in unpolaren Lösungsmitteln? Begründe deine Meinung.

**TIPP**: Benutze das Schema zur Ermittlung der zwischenmolekularen Kräfte

**Zwischenmolekulare Kräfte – Übungsaufgaben**

1. Benenne die drei Arten der zwischenmolekularen Kräfte und stelle ihre Unterschiede heraus.
2. Gegeben sind folgende Moleküle:

HCN (Blausäure), H2CO (Formaldehyd), HI (Iodwasserstoff), CCl4 (Tetrachlorwasserstoff), NH3 (Ammoniak), CO2 (Kohlenstoffdioxid)

1. Baue mit dem Molekülbaukasten die gegebenen Moleküle, zeichne sie in der Lewis-Schreibweise in dein Heft und entscheide, ob es sich um Dipolmoleküle handelt. Begründe deine Meinung.
2. Benenne die zwischenmolekularen Kräfte, die die Moleküle untereinander ausbilden und begründe deine Meinung.
3. Lösen sich diese Stoffe in Wasser oder in unpolaren Lösungsmitteln? Begründe deine Meinung.

**TIPP**: Benutze das Schema zur Ermittlung der zwischenmolekularen Kräfte

**Zwischenmolekulare Kräfte – Übungsaufgaben**

1. Benenne die drei Arten der zwischenmolekularen Kräfte und stelle ihre Unterschiede heraus.
2. Gegeben sind folgende Moleküle:

HCN (Blausäure), H2CO (Formaldehyd), HI (Iodwasserstoff), CCl4 (Tetrachlorwasserstoff), NH3 (Ammoniak), CO2 (Kohlenstoffdioxid)

1. Baue mit dem Molekülbaukasten die gegebenen Moleküle, zeichne sie in der Lewis-Schreibweise in dein Heft und entscheide, ob es sich um Dipolmoleküle handelt. Begründe deine Meinung.
2. Benenne die zwischenmolekularen Kräfte, die die Moleküle untereinander ausbilden und begründe deine Meinung.
3. Lösen sich diese Stoffe in Wasser oder in unpolaren Lösungsmitteln? Begründe deine Meinung.

**TIPP**: Benutze das Schema zur Ermittlung der zwischenmolekularen Kräfte