**Übungsaufgaben zwischenmolekulare Kräfte**

1. Ordne den unten angegebenen Stoffen die Schmelztemperaturen zu. Begründe mit der Stärke und dem Zustandekommen der zwischenmolekularen Kräfte.

Schmelztemperaturen: 2587°C, -210°C, -191°C, -78°C

Stoffe: Stickstoff, Kohlenstoffmonooxid, Calciumoxid, Ammoniak

2. Zeichne die Strukturformel von drei Alkanen, die sich in ihrer Siedetemperatur stark unterscheiden und begründe dies.

3. Erläutere, weshalb NH3 mit -33°C eine höhere Siedetemperatur als PH3 (-87°C) hat.

4. Prüfe, ob sich Formaldehyd gut oder nicht in Wasser löst. Begründe!



Formaldehyd:

**Übungsaufgaben zwischenmolekulare Kräfte**

1. Ordne den unten angegebenen Stoffen die Schmelztemperaturen zu. Begründe mit der Stärke und dem Zustandekommen der zwischenmolekularen Kräfte.

Schmelztemperaturen: 2587°C, -210°C, -191°C, -78°C

Stoffe: Stickstoff, Kohlenstoffmonooxid, Calciumoxid, Ammoniak

2. Zeichne die Strukturformel von drei Alkanen, die sich in ihrer Siedetemperatur stark unterscheiden und begründe dies.

3. Erläutere, weshalb NH3 mit -33°C eine höhere Siedetemperatur als PH3 (-87°C) hat.

4. Prüfe, ob sich Formaldehyd gut oder nicht in Wasser löst. Begründe!



Formaldehyd:

**Übungsaufgaben zwischenmolekulare Kräfte**

1. Ordne den unten angegebenen Stoffen die Schmelztemperaturen zu. Begründe mit der Stärke und dem Zustandekommen der zwischenmolekularen Kräfte.

Schmelztemperaturen: 2587°C, -210°C, -191°C, -78°C

Stoffe: Stickstoff, Kohlenstoffmonooxid, Calciumoxid, Ammoniak

2. Zeichne die Strukturformel von drei Alkanen, die sich in ihrer Siedetemperatur stark unterscheiden und begründe dies.

3. Erläutere, weshalb NH3 mit -33°C eine höhere Siedetemperatur als PH3 (-87°C) hat.

4. Prüfe, ob sich Formaldehyd gut oder nicht in Wasser löst. Begründe!



Formaldehyd: