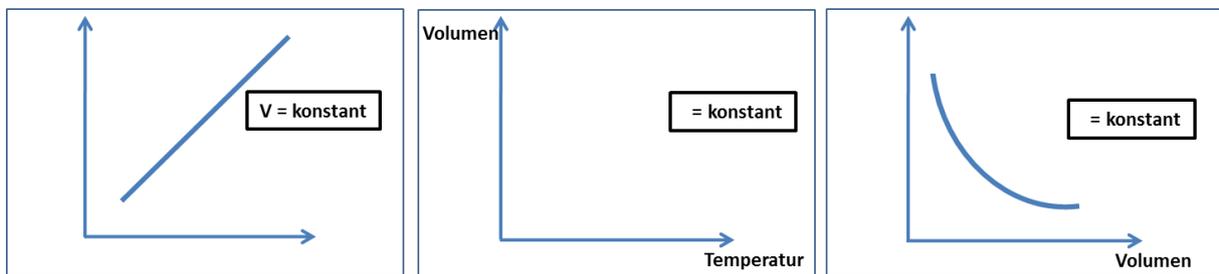


DIE IDEALE GASGLEICHUNG

- Lies die Information zum Thema Gasgleichung durch:
→ *Zusammenfassung*: „Kapitel 5“ Punkt B) „Die ideale Gasgleichung“
- Übertrage auf dein Blatt, vervollständige und ordne die folgenden Diagramme den Gesetzen von a) Gay-Lussac, b) Boyle-Mariotte und c) Amontons zu. (n ist immer konstant)



- Schätze ab, um wie viel mehr Moleküle sich in 1l flüssigem Wasser bei 4°C gegenüber 1l gasförmigem Wasser bei 150° befinden?

*2 *20 *200 *2000 oder *20000

- Berechne die Stoffmenge (mol) Wassermoleküle in
 - in einem Liter flüssigem Wasser bei 4°C (Dichte $\rho = 1,00 \text{ g/ml}$)*
 - in einem Liter gasförmigem Wasser bei 150 °C ($p = 10^5 \text{ Pa}$)
 (Hinweis: 0°C = 273,15K)

- Lösungsblatt mit *nachvollziehbarer* Rechnung in die Mappe einheften.

*Hinweis: $n = m/M$ (Stoffmenge = Masse / molare Masse)