

Welche Stoffmenge haben 24,2 L Helium? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 2,0 mol ☐ 4,0 mol ☒ 1,0 mol ☐ 0,5 mol ☐ 0,25 mol	Wie viel Liter nehmen 2 mol Helium ein? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 72,6 ☐ 48,4 ☐ 24,2 ☐ 12,1 ☐ 6,05	Welche Masse haben 24,2 L Helium? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 8,0 g ☐ 4,0 g ☐ 2,0 g ☐ 1,0 g ☐ 0,5 g	Welche Stoffmenge haben 12,1 L Wasserstoff? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 8,0 mol ☐ 4,0 mol ☐ 2,0 mol ☐ 1,0 mol ☒ 0,5 mol
Welche Masse haben 12,1 L Wasserstoff? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 4,0 g ☐ 2,0 g ☒ 1,0 g ☐ 0,5 g ☐ 0,25 g	Wasser: Wie groß ist die molare Masse in g/mol? ☐ 36,0 ☐ 18,0 ☐ 8,0 ☐ 4,0 ☐ 2,0	Natriumnitrat (NaNO_3): Wie groß ist die molare Masse in g/mol? ☐ 170,0 ☐ 45,0 ☐ 28,0 ☐ 42,5 ☒ 85,0	Fluorwasserstoff: Wie groß ist die molare Masse in g/mol? ☐ 10,0 ☒ 20,0 ☐ 30,0 ☐ 5,0 ☐ 40,0
Chlorwasserstoff: Wie groß ist die molare Masse in g/mol? ☐ 18,0 ☐ 71,0 ☐ 36,0 ☒ 36,5 ☐ 73,0	Aluminiumfluorid (AlF_3): Wie groß ist die molare Masse in g/mol? ☐ 54,0 ☐ 27,0 ☒ 84,0 ☐ 168,0 ☐ 108,0	Wasserstoff: Welche Masse haben 4,5 mol? ☐ 10,0 g ☐ 7,0 g ☐ 8,0 g ☒ 9,0 g ☐ 4,5 g	Chlorwasserstoff: Welche Masse haben 2 mol? ☐ 73,0 g ☐ 36,5 g ☐ 18,0 g ☒ 36,0 g ☐ 146,0 g
Bromwasserstoff: Welche Masse in g hat 1 mol? ☐ 35,5 ☐ 80,9 ☐ 72,0 ☐ 79,9 ☐ 1,0	Aluminiumfluorid (AlF_3): Welche Masse haben 1,5 mol? ☐ 40,0 g ☐ 27,0 g ☐ 10,0 g ☐ 20,0 g ☒ 126,0 g	Schwefelsäure (H_2SO_4): Welche Masse in g hat 1 mol? ☐ 50 ☐ 25 ☒ 98,1 ☐ 196,2 ☐ 96,1	Gegeben: 117 g Natriumchlorid (NaCl) Berechne die Stoffmenge n in mol! ☐ 1,0 ☐ 2,0 ☐ 4,0 ☐ 6,0 ☒ 8,0
Gegeben: 31,5 g Salpetersäure (HNO_3): Berechne die Stoffmenge n in mol! ☐ 1 ☐ 2 ☐ 32 ☒ 0,5 ☐ 0,25	Gegeben: 49 g Phosphorsäure (H_3PO_4) Berechne die Stoffmenge n in mol! ☐ 8 ☐ 0,5 ☐ 2 ☐ 1 ☒ 4	Gegeben: 88 g Kohlenstoffdioxid (CO_2) Berechne die Stoffmenge n in mol! ☐ 4 ☐ 1 ☐ 0,5 ☒ 2 ☐ 0,25	Welche molare Masse in g/mol hat Phosphorsäure (H_3PO_4)? ☐ 196,0 ☐ 49,0 ☐ 25,0 ☐ 50,0 ☒ 98,0
Welche molare Masse in g/mol hat Calciumsulfat (CaSO_4)? ☐ 272,4 ☒ 136,2 ☐ 80,2 ☐ 96,1 ☐ 68,1	24,2 L Methan (CH_4). Berechne die Masse in g! (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 16,0 ☐ 24,2 ☐ 32,0 ☐ 10,0 ☐ 8	Gegeben: 108 g Aluminium Berechne die Stoffmenge n in mol! ☐ 108,0 ☐ 27 ☐ 13,5 ☒ 4,0 ☐ 0,4	Welches Volumen nimmt 1 mol Wasserstoff (H_2) ein? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 72,6 L ☐ 48,4 L ☒ 24,2 L ☐ 12,1 L ☐ 6,05 L
Welches Volumen nimmt 1 mol Sauerstoff (O_2) ein? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 96,8 L ☐ 72,6 L ☒ 24,2 L ☐ 12,1 L ☐ 6,05 L	Welches Volumen nehmen 0,5 mol Ammoniak (NH_3) ein? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 96,8 L ☐ 72,6 L ☐ 48,4 L ☐ 24,2 L ☒ 12,1 L	Welches Volumen nimmt 1 mol Neon ein? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 96,8 L ☐ 48,4 L ☐ 24,2 L ☐ 12,1 L ☐ 6,05 L ☒ 20,1 L	Welches Volumen nehmen 3 mol Wasserstoff ein? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$) vierundzwanzigkommazwei ☐ 72,6 L ☐ 48,4 L ☐ 24,2 L ☐ 12,1 L ☒ 6,05 L

6,05 L Chlorwasserstoff. Berechne die Stoffmenge!

(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)

- ☐ 4
☐ 2
☐ 1
☐ 0,5
☒ 0,25

Welche Masse m haben 48,4 L Ammoniak (NH_3)?

(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)

- ☐ 68 g
☐ 34 g
☐ 20 g
☐ 17 g
☐ 8,5 g

Welches Volumen nehmen 64 g Sauerstoff ein?

(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)

- ☐ 48,4 L
☐ 32 L
☐ 24,2 L
☐ 12,1 L
☐ 6,05 L