

2744-30/5.05-44

5.7.42.

Wasserbildung während der Synthese der I. Stufe
aus exakten Gasanalysen.

6.1.42.

$$\begin{array}{r} 216,5 \text{ l CO umgesetzt} \\ 29,6 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 186,9 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 461,3 \text{ l} = \underline{\underline{371,0 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{61,7 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 15,9 \% \text{ CO} \\ 26,8 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 42,7 \% \text{ CO+H}_2$

19.1.42.

$$\begin{array}{r} 210,5 \text{ l CO umgesetzt} \\ 33,6 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 176,9 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 425,0 \text{ l} = \underline{\underline{341,5 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{60,1 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 15,3 \% \text{ CO} \\ 27,1 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 42,4 \% \text{ CO+H}_2$

31.1.42.

$$\begin{array}{r} 203,4 \text{ l CO umgesetzt} \\ 24,4 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 179,0 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 420,0 \text{ l} = \underline{\underline{337,5 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{58,7 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 16,8 \% \text{ CO} \\ 28,3 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 45,1 \% \text{ CO+H}_2$

4.2.42.

$$\begin{array}{r} 203,7 \text{ l CO umgesetzt} \\ 16,2 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 187,5 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 445,3 \text{ l} = \underline{\underline{358,0 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{59,4 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 17,7 \% \text{ CO} \\ 30,5 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 48,2 \% \text{ CO+H}_2$

10.2.42.

$$\begin{array}{r} 211,1 \text{ l CO umgesetzt} \\ 12,8 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 198,3 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 518,5 \text{ l} = \underline{\underline{417,0 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{65,4 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 18,0 \% \text{ CO} \\ 29,0 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 47,0 \% \text{ CO+H}_2$

16.2.42.

$$\begin{array}{r} 209,0 \text{ l CO umgesetzt} \\ 22,2 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 186,8 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 468,0 \text{ l} = \underline{\underline{376,5 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{63,6 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 17,5 \% \text{ CO} \\ 28,0 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 45,5 \% \text{ CO+H}_2$

18.2.42

$$\begin{array}{r} 210,0 \text{ l CO umgesetzt} \\ 27,0 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 183,0 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 440,5 \text{ l} = \underline{\underline{354,3 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{60,1 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 15,4 \% \text{ CO} \\ 27,6 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 43,0 \% \text{ CO+H}_2$

25.2.42.

$$\begin{array}{r} 221,0 \text{ l CO umgesetzt} \\ 30,0 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 191,0 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 489,5 \text{ l} = \underline{\underline{393,5 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{64,1 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 15,6 \% \text{ CO} \\ 28,1 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 43,7 \% \text{ CO+H}_2$

25.3.42.

$$\begin{array}{r} 204,0 \text{ l CO umgesetzt} \\ 19,6 \text{ l CO f. CO}_2\text{-Bildung} \\ \hline 184,4 \text{ l O} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \end{array} \quad 429,8 \text{ l} = \underline{\underline{345,5 \text{ g H}_2\text{O/m}^3}} \text{ Endg. I} + \underline{\underline{58,3 \text{ g H}_2\text{O}^x}}$$

Ausbringung: $\left. \begin{array}{l} 16,5 \% \text{ CO} \\ 29,8 \% \text{ H}_2 \end{array} \right\} 46,3 \% \text{ CO+H}_2$

* integral 25g
- H₂O/m³ Gas I

Wasserbildung während der Synthese der II. Stufe
aus exakten Gasanalysen.

6.1.42.

106,2 l CO umgesetzt
37,0 l CO f. CO₂-Bildung
69,2 l O → H₂O

95,6 l H₂O = 76,9 g H₂O/m³ Endg. II.
Ausbringung: 7,3 % CO }
9,2 % H₂ } 16,5 % CO+H₂

19.1.42.

100,9 l CO umgesetzt
27,0 l CO f. CO₂-Bildung
73,9 l O → H₂O

99,5 l H₂O = 80,0 g H₂O/m³ Endg. II
Ausbringung: 7,3 % CO }
8,4 % H₂ } 15,7 % CO+H₂

31.1.42.

97,3 l CO umgesetzt
9,0 l CO f. CO₂-Bildung
88,3 l O → H₂O

122,5 l H₂O = 98,5 g H₂O/m³ Endg. II
Ausbringung: 9,9 % CO }
11,8 % H₂ } 21,7 % CO+H₂

4.2.42.

104,8 l CO umgesetzt
23,0 l CO f. CO₂-Bildung
81,8 l O → H₂O

115,7 l H₂O = 93,0 g H₂O/m³ Endg. II
Ausbringung: 10,2 % CO }
12,9 % H₂ } 23,1 % CO+H₂

10.2.42

108,7 l CO umgesetzt
18,5 l CO f. CO₂-Bildung
90,2 l O → H₂O

124,3 l H₂O = 99,9 g H₂O/m³ Endg. II
Ausbringung: 9,9 % CO }
11,0 % H₂ } 20,9 % CO+H₂

16.2.42.

107,2 l CO umgesetzt
41,7 l CO f. CO₂-Bildung
65,5 l O → H₂O

88,0 l H₂O = 70,8 g H₂O/m³ Endg. II
Ausbringung: 9,2 % CO }
9,7 % H₂ } 18,9 % CO+H₂

18.2.42

106,6 l CO umgesetzt
26,0 l CO f. CO₂-Bildung
80,6 l O → H₂O

110,6 l H₂O = 89,0 g H₂O/m³ Endg. II
Ausbringung: 6,6 % CO }
9,5 % H₂ } 16,1 % CO+H₂

25.2.42

108,5 l CO umgesetzt
41,0 l CO f. CO₂-Bildung
67,5 l O → H₂O

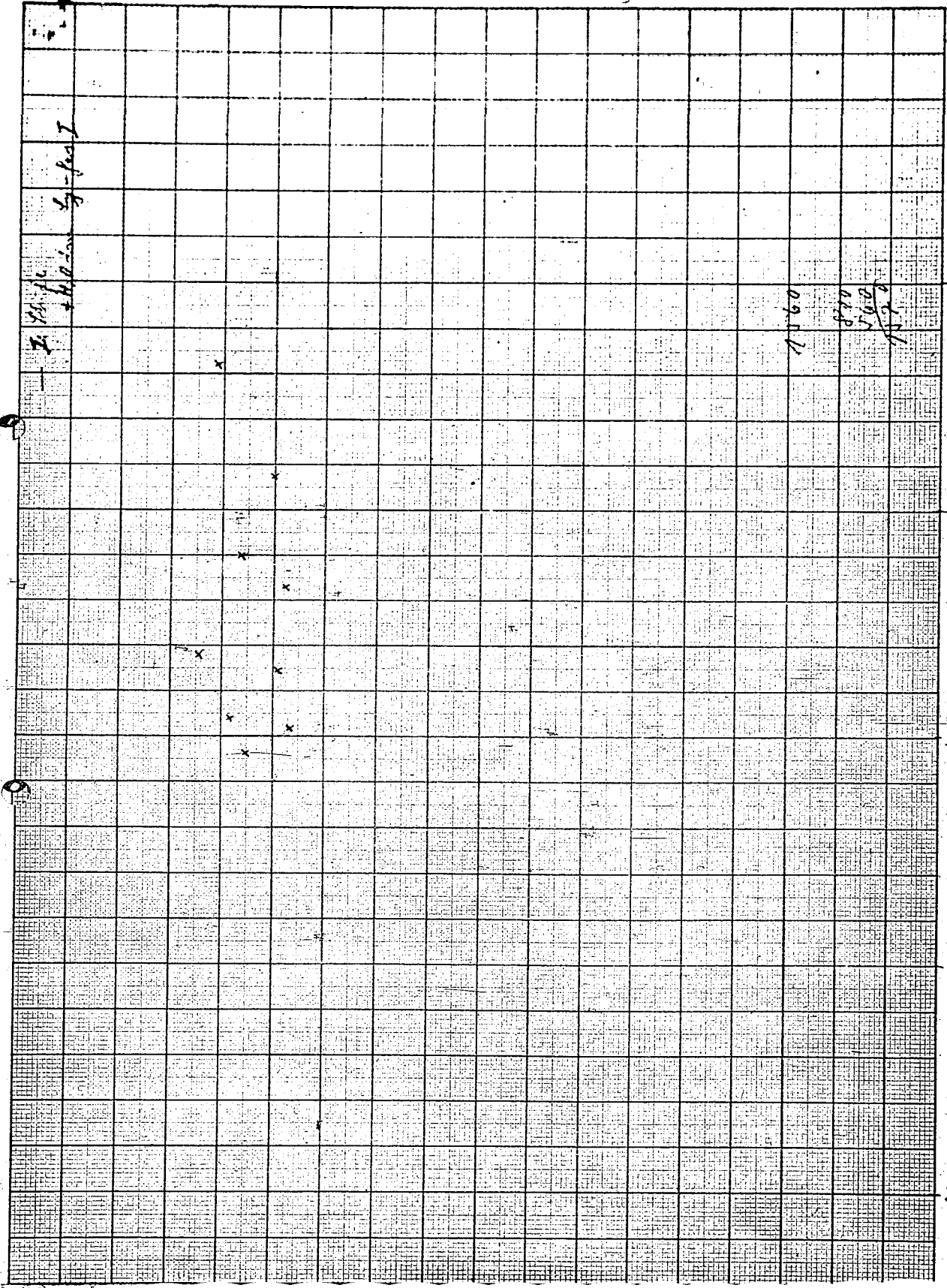
93,5 l H₂O = 75,2 g H₂O/m³ Endg. II
Ausbringung: 6,6 % CO }
9,5 % H₂ } 16,1 % CO+H₂

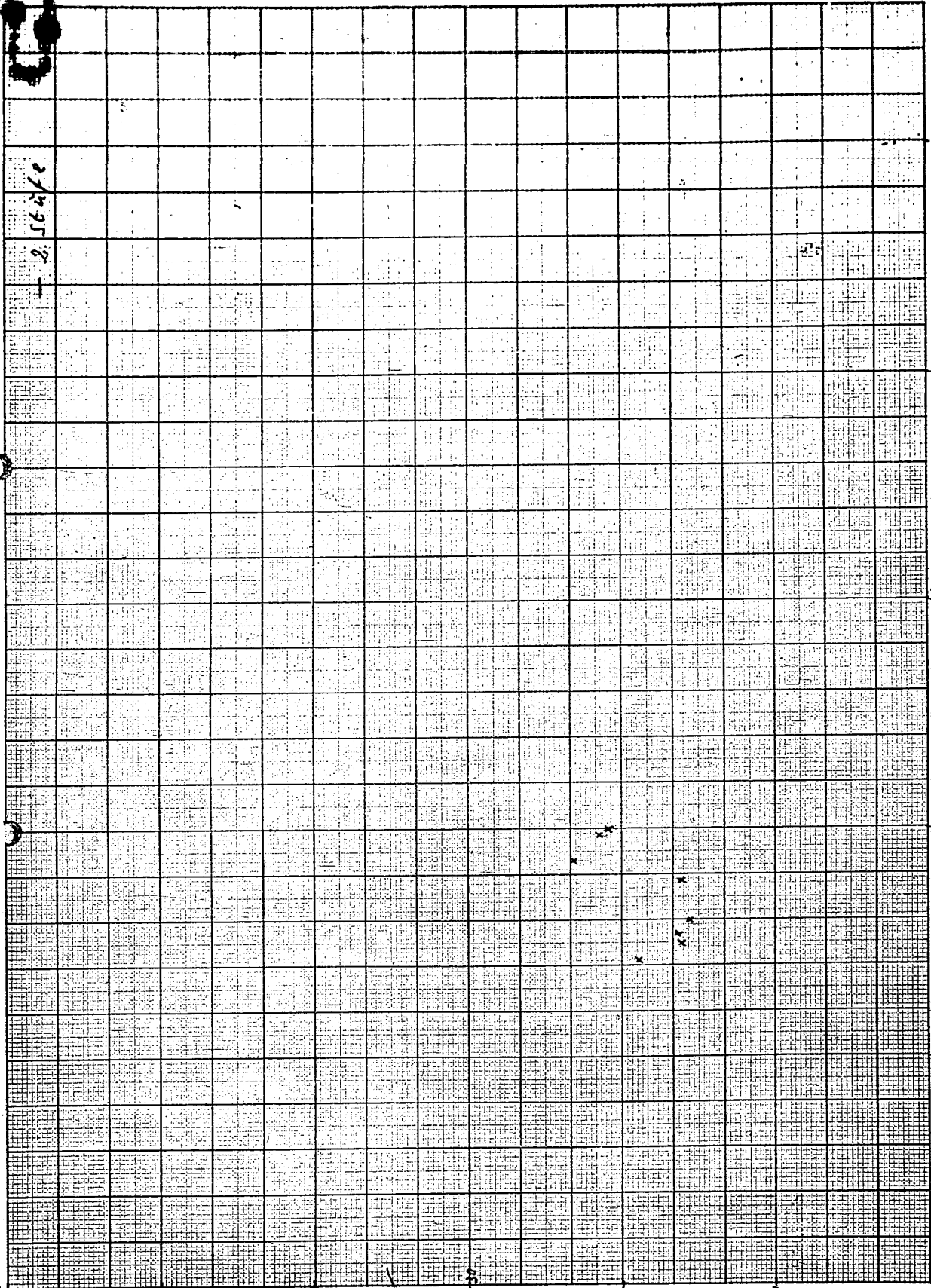
g = 9.81
+ 1/2 a t^2
y = 1/2 g t^2

g = 9.81 m/s^2

300 400 450 500

1160
1170
1180
1190





252

200

250

240

25

01

00

60

55

51

50