

新エッセンシャル問題集 大気特論

正誤表

頁・行	誤(旧)	正(新)
10・例題 12・解説	(4) 液化石油ガスの発熱量… (4) 液化石油ガスの主成分…	(4) 乾性天然ガスの発熱量… (4) 乾性天然ガスの主成分…
51・3.5・下 3 ～2	…二酸化硫黄となり、二酸化硫黄発生量比較では、灯油、軽油、重油の順で高くなる。生成する…	…二酸化硫黄となる。生成する…
53・例題 11(2)	油量調節範囲広いの	油量調節範囲が広いの
64・例題 32 (2)	炭燃焼では、	石炭燃焼では、
81・表 4.1-1 脱硫プロセス	石灰スラリー吸収法 水酸化マグネシウムスラリー吸収法	石灰スラリー吸収法 水酸化マグネシウムスラリー吸収法
83・例題 3(5)	CaSO ₄	CaSO ₃
93・例題 17・解説・上 5～	$\text{SO}_2 + \text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2}\text{O}_2 = \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 1kmol : 1kmol 22.4m ³ _N : 174kg (中略) $\frac{22.4\text{m}^3_{\text{N}}}{250 \times 10^4 \times 800 \times 10^{-6} \text{m}^3_{\text{N}}} = \frac{174\text{kg}}{x(\text{kg})}$ より、 $x=15536\text{kg}$ を得る。 脱硫率を 91%としたとき、 $15536 \times 0.91 = 14138\text{kg} \div 14\text{t/h}$ となる。	$\text{SO}_2 + \text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2}\text{O}_2 = \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 1kmol : 1kmol 22.4m ³ _N : 172kg (中略) $\frac{22.4\text{m}^3_{\text{N}}}{250 \times 10^4 \times 800 \times 10^{-6} \text{m}^3_{\text{N}}} = \frac{172\text{kg}}{x(\text{kg})}$ より、 $x=15357\text{kg}$ を得る。 脱硫率を 91%としたとき、 $15357 \times 0.91 = 13975\text{kg} \div 14\text{t/h}$ となる。
114・例題 21・解説	石灰スラリー吸収法は排煙脱硫プロセス… ——正解(5)	石灰スラリー吸収法は湿式排煙脱硫プロセス… ——正解(4)
125・問 6・正解	——正解(3)	——正解(4)
145・問 33	プロパン(C ₃ H ₈)80%, ブタン(C ₄ H ₁₀)20%	プロパン(C ₃ H ₈)80vol%, ブタン(C ₄ H ₁₀)20vol%
155・問 42	…はおよそいくらか。	…はおよそいくらか。ただし、灯油は炭素 87%, 水素 13%とする。
174・問 68・解説	燃焼ガス中の水分と反応して…	燃焼ガス中の水蒸気と反応して…
178・問 77・解説・上 5, 上 8	$\text{SO}_2 + \text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2}\text{O}_2 = \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 1mol : 1mol 22.4m ³ _N : 174kg (中略) とすると 22.4m ³ _N : 174kg 112 × 10 ⁴ × 800 × 10 ⁶ m ³ _N : X(kg) より、 $X=6960\text{kg}$ を得る。 脱硫率を 80%としたときは、 $6960 \times 0.8 = 5568\text{kg} = 5.5\text{t/h}$ となる。	$\text{SO}_2 + \text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2}\text{O}_2 = \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 1kmol : 1kmol 22.4m ³ _N : 172kg (中略) とすると 22.4m ³ _N : 172kg 112 × 10 ⁴ × 800 × 10 ⁶ m ³ _N : X(kg) より、 $X=6880\text{kg}$ を得る。 脱硫率を 80%としたときは、 $6880 \times 0.8 = 5504\text{kg} = 5.5\text{t/h}$ となる。
217・(1) 上 3 ～上 4	, 0～数%の広い濃度にわたって…	, 広い濃度にわたって…

* 頁・行の欄の赤字が追加分です。