

Lösungen – Monatsaufgabe September 2011 – Sekl

1. „Die **molare Masse** (→ statt „Äquivalentzahl“)

der **Methylgruppe** ist $15 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

der **Ethylgruppe** ist $29 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

der **Propylgruppe** ist $43 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ (→ war 1850 evtl. noch nicht bekannt)

der **Butylgruppe** ist $57 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ (→ statt „Butyryl“)

der **Pentylgruppe** ist $71 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$. (→ statt „Amyl“)

Die Differenz zwischen den Gliedern ist 14. Sie entsteht durch **-CH₂-**.

(Anmerkung: Die Formulierung „C₂H₂“ ist wahrscheinlich ein Druckfehler.)

2. Justus von Liebig

3. - Arsennachweis

- Kreatininnachweis
- Trennung von Gold/Silber/Platin
- Zementherstellung
- Herstellung von Leuchtgas aus Holz
- Untersuchung des Einflusses von Baumaterialien und Luftzirkulation auf das Wohnraumklima und die menschliche Gesundheit
- Hygienelehre (Abwasser-und Trinkwasserversorgung)