

Lösungen – Monatsaufgabe Chemie – Februar 2011 – Sek I

1. Wasserstoff, Kohlenstoffmonooxid, Methan
2. Gase, die sich sehr leicht in Wasser lösen bzw. mit Wasser reagieren. In diesem Fall zutreffend für:
Schwefeldioxid – leicht löslich $\text{SO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}_3\text{O}^+ + \text{SO}_3^{2-}$

Chlor – Reaktion mit Wasser $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$
3. Die Gase würden direkt in den entsprechenden Standzylinder eingeleitet werden wobei die Dichte der Gase zu berücksichtigen wäre, d.h. bei Wasserstoff, Kohlenstoffmonooxid und Methan mit der Gefäßöffnung nach unten bei Chlor und Schwefeldioxid mit der Öffnung nach oben.
Anzumerken ist, dass Kohlenstoffmonooxid aufgrund seiner Giftigkeit nicht durch Luftverdrängung aufgefangen werden darf!