

Monatsaufgabe April SEK I

Abgabe bis 06.05.2011 bei Frau Bossow oder per

mail: bossow@steenbeck-gymnasium.de

Bei der Einwirkung von Natronlauge auf 13 g eines Gemisches aus Eisen, Kupfer und Aluminium entstehen 6,72 L Wasserstoff und Natriumaluminat $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$.

Bei der Einwirkung von Salzsäure auf ebenfalls 13 g desselben Gemisches entstehen 8,96 L Wasserstoff im Normzustand.

Welche Zusammensetzung hat das Gemisch, wenn Eisen zweiwertig in das Chlorid eingeht?
Entwickeln Sie auch alle Reaktionsgleichungen.