

Übungen Stöchiometrie

1) Kaliumchlorat (KClO_3) wird zusammen mit Schwefel auf den Köpfen von Streichhölzern eingesetzt. Durch Reibung reagieren die beiden Stoffe zu Kaliumchlorid und Schwefeldioxid. Wie viel Kaliumchlorid und wie viel Schwefeldioxid entstehen aus 0.1 Milligramm Kaliumchlorat? Wie viel Schwefel muss dazu eingesetzt werden?

.....

2) Wie viele Liter Sauerstoff und wie viele Gramm Natrium brauchen Sie, um bei Normalbedingungen 10 Gramm weisses Natriumoxid zu erhalten?

.....

3) Wie viele Gramm Natriumbromid (NaBr) müssen sie in 100 mL Wasser lösen, damit sie eine 1 molare Natriumbromidlösung hergestellt haben?

.....

4) 3 g Zink und Ammoniumnitrat (NH_4NO_3) reagieren zu Stickstoff, Zink(II)-oxid und Wasser. Berechnen Sie die fehlenden Volumina / Massen.

.....

5) Welche Masse besitzt ein Liter Schwefeldioxid bei Normalbedingungen?

.....