

- ① Lies dir den Artikel zum „Chemieunfall bei Kraft“ durch.
Notiere dir die im Tank ablaufende Reaktion.

- ② Erläutere, worauf die starke Wärmeentwicklung deiner Meinung nach zurückzuführen ist und schlage eine experimentelle Überprüfung deines Erklärungsansatzes vor (Materialien, Versuchsdurchführung, Versuchsskizze). Stelle zunächst eine Hypothese auf!

- ③ Die freiwerdende Wärme kann durch die molare Reaktionsenthalpie ermittelt werden. Überprüfe mit einer kalorimetrischen Berechnung deine Hypothese bzw. das Ergebnis des Experiments.

**Rechenweg**

Notiere dir zunächst die gegebenen Größen und was gesucht ist. Im Tafelwerk findest du die spezifische Wärmekapazität von Wasser.

④

Die Neutralisation ist eine Reaktion