

① füllt die Lücken im folgenden Text.

Heute haben wir eine Menge über gelernt. Ähnlich wie bei Kohlenstoff entsteht bei der Reaktion eines Metalls mit Sauerstoff eine neue . Aufgrund des englischen Namens für Sauerstoff wird die Reaktion, bei der ein Metall mit Sauerstoff reagiert, als bezeichnet.

Die neu gebildete Verbindung wird als bezeichnet und wir kennen bereits viele von ihnen. wird in der Gymnastik verwendet, um den Griff zu erleichtern. Rost ist der gebräuchliche Name für . Die grüne Farbe auf einigen Dächern ist das Oxidationsprodukt von , Kupferoxid. Obwohl Kohlenstoff kein Metall ist, kann er auch einer Oxidationsreaktion unterzogen werden, bei der gewonnen wird.

**Profi-Tipp**

Bevor du anfängst, die Lücken zu füllen, lies den ganzen Text mindestens

② stellt mit Worten die Oxidationsreaktionen von **Barium, Chrom, Queckilber** und **Zink** dar. Du kannst auch die Rückseite dieses Papiers verwenden.

③ wir wissen, dass jedes der Metalle der vorherigen Übung 1:2 mit Sauerstoff reagiert. Skizziere die Reaktionen von Übung 2 mit Daltons Atommodell.

Beispiel:



Oxidation von Calcium