

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.



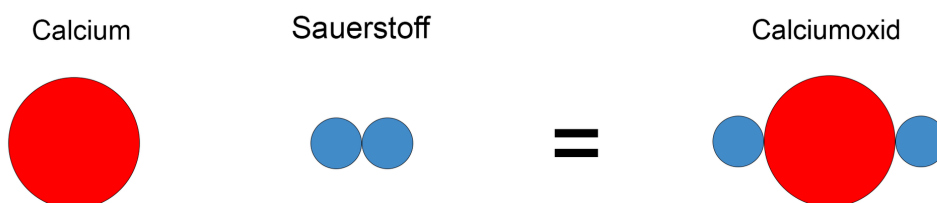
### Profi-Tipp

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

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