

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.

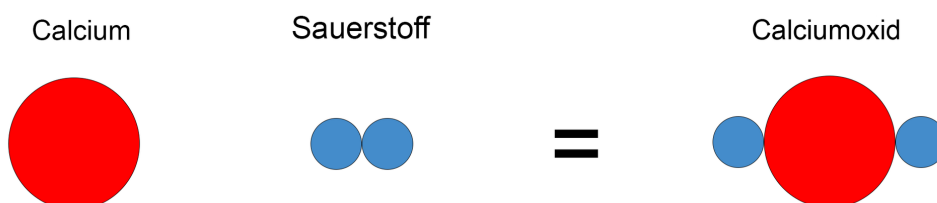
**Profi-Tipp**

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