

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.



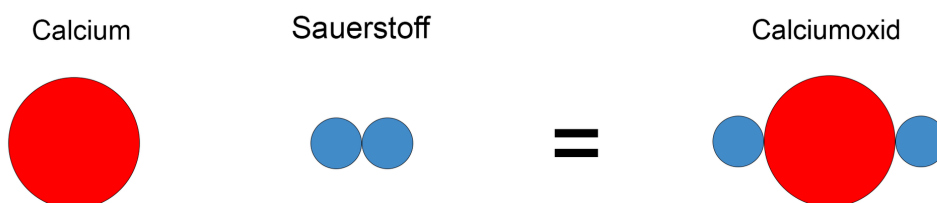
Profi-Tipp

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