

**Ergänze folgenden Lückentext:**

Flamme, Magnesiumoxid, verbrennt, pulverförmiges, Sauerstoff

Magnesium reagiert mit  . Magnesium   mit einer grellen . Als Reaktionsprodukt entsteht   weißes .① **Stelle das Reaktionsschema für die Reaktion auf:**

- **Reaktion in Worten**

- **Reaktionsschema**

.....

.....

**② Stelle das Reaktionsschema für folgende Reaktionen auf:****• a) Aluminium reagiert mit Sauerstoff**

- Reaktion in Worten

.....

- Reaktionsschema

.....

**• b) Verbrennen von Zink**

- Reaktion in Worten

.....

- Reaktionsschema

.....

**• c) Eisen reagiert mit Sauerstoff**

- Reaktion in Worten

.....

- Reaktionsschema

.....

**③ Ordne zu!**

- |                                                  |   |                              |
|--------------------------------------------------|---|------------------------------|
| Oxidationen sind                                 | • | ○ entstehen Metalloxide.     |
| Wenn Metalle mit Sauerstoff reagieren,           | • | ○ geht ohne Sauerstoff aus.  |
| Brennbare Stoffe verbrennen in reinem Sauerstoff | • | ○ heißen Oxide.              |
| Die Flamme einer brennenden Kerze                | • | ○ Reaktionen mit Sauerstoff. |
| Die Reaktionsprodukte einer Oxidation            | • | ○ heftiger als an der Luft.  |

**④ Merke**

Eine Reaktion mit Sauerstoff nennt man  .

Dabei entstehen  .

Metalle reagieren mit Sauerstoff zu  .