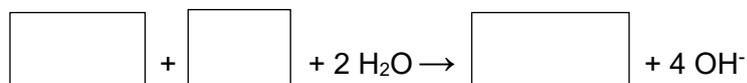


Bei der Reaktion des Alkohols in der ersten Petrischale mit Kaliumpermanganat im basischen Milieu wird das Kaliumpermanganat (\_\_\_\_\_) von der Oxidationsstufe +VII auf +VI reduziert. In der Oxidationsstufe +VI besitzt das Kaliumpermanganat eine \_\_\_\_\_ Farbe. Das Kaliumpermanganat färbt sich im Laufe der Reaktion von \_\_\_\_\_ über \_\_\_\_\_ nach \_\_\_\_\_. Es ist **Braunstein** entstanden.

**Vervollständige** die Reaktionsgleichung und **ergänze** die Oxidationszahlen. Beachte dabei, dass Sauerstoff die Oxidationsstufe von -II enthält und dass die Reaktionsgleichung ausgeglichen ist.

Reduktion:



Während das Permanganat reduziert wird, dient es gleichzeitig als Oxidationsmittel, das heißt der Alkohol in der ersten Petrischale wird oxidiert.

**Vervollständige** die Reaktionsgleichung und **ergänze** die Oxidationszahlen am Kohlenstoffatom.

Oxidation:

