**Informationen einer Versuchsbeschreibung**

**Versuch:** Eine schwefelsaure Kaliumpermanganat-Lösung reagiert mit Wasserstoffperoxid

**… Kaliumpermanganat-Lösung gegeben,**

**… die zuvor mit einigen Tropfen Schwefelsäure versetzt wurde angesäuert**

**Wasserstoffperoxid-Lösung wird zu einer….**

***Schwefelsäure hat die Formel H2SO4(aq)***

***Eine saure Lösung enthält Oxoniumionen, also H3O+-Ionen***

***… hat die Formel H2O2 (aq)***

***… hat die Formel KMnO4 (aq)***

***Permanganat-Ionen färben die wässrige Lösung violett***

***KMnO4 ist ein Salz. In der Lösung liegen die Ionen vor, also K+ und MnO4-***

**Beobachtung:**

**Was ist aus den Permanganat-Ionen entstanden????**

**Die Lösung entfärbt sich**

**Ein Glimmspan flammt auf**

**Woher stammt der Sauerstoff????**

***AHA! Sauerstoff entsteht***

**Eine Gasentwicklung ist zu beobachten**

***AHA! Keine Permanganat-Ionen mehr da***

***Die Glimmspanprobe ist eine Nachweisreaktion für Sauerstoff***

**Informationen einer Versuchsbeschreibung**

**Versuch:** Eine schwefelsaure Kaliumpermanganat-Lösung reagiert mit Wasserstoffperoxid

Ergänze die Gedankenblasen mit folgenden Textbausteinen!

***Schwefelsäure hat die Formel H2SO4(aq) - Formel KMnO4 (aq) - Formel H2O2 (aq)***

***Permanganat-Ionen färben die wässrige Lösung violett – Eine saure Lösung enthält Oxoniumionen, also H3O+-Ionen - KMnO4 ist ein Salz. In der Lösung liegen die Ionen vor, also K+ und MnO4-***

**… Kaliumpermanganat-Lösung gegeben,**

**… die zuvor mit einigen Tropfen Schwefelsäure versetzt wurde angesäuert**

**Wasserstoffperoxid-Lösung wird zu einer….**

**Beobachtung:**

**Was ist aus den Permanganat-Ionen entstanden????**

**Die Lösung entfärbt sich**

**Ein Glimmspan flammt auf**

**Woher stammt der Sauerstoff????**

***AHA! Sauerstoff entsteht***

**Eine Gasentwicklung ist zu beobachten**

***AHA! Keine Permanganat-Ionen mehr da***

***Die Glimmspanprobe ist eine Nachweisreaktion für Sauerstoff***