

Reaktion von Magnesium mit Kohlenstoffdioxid

Geräte:

Gasbrenner mit Feuerzeug, Weithals-Erlenmeyerkolben mit Stopfen, Tiegelzange

Chemikalien:

Kohlenstoffdioxid aus der Flasche oder aus Essig und Natron, Magnesiumband, Sand

Durchführung:

1. Bedecke den Boden des Kolbens mit Sand und befülle ihn dann mit Kohlenstoffdioxid.
2. Entzünde das Magnesiumband mit Hilfe des Gasbrenners und lasse es in den Kolben fallen.

Aufgaben zu Beobachtung und Ergebnis:

1. Welche Stoffe haben sich bei der Reaktion gebildet?
2. Formuliere die Reaktionsgleichung mit Oxidationszahlen und gib Oxidations- und Reduktionsmittel an.

Reaktion von Magnesium mit Kohlenstoffdioxid

Geräte:

Gasbrenner mit Feuerzeug, Weithals-Erlenmeyerkolben mit Stopfen, Tiegelzange

Chemikalien:

Kohlenstoffdioxid aus der Flasche oder aus Essig und Natron, Magnesiumband, Sand

Durchführung:

1. Bedecke den Boden des Kolbens mit Sand und befülle ihn dann mit Kohlenstoffdioxid.
2. Entzünde das Magnesiumband mit Hilfe des Gasbrenners und lasse es in den Kolben fallen.

Aufgaben zu Beobachtung und Ergebnis:

1. Welche Stoffe haben sich bei der Reaktion gebildet?
2. Formuliere die Reaktionsgleichung mit Oxidationszahlen und gib Oxidations- und Reduktionsmittel an.

Reaktion von Magnesium mit Kohlenstoffdioxid

Geräte:

Gasbrenner mit Feuerzeug, Weithals-Erlenmeyerkolben mit Stopfen, Tiegelzange

Chemikalien:

Kohlenstoffdioxid aus der Flasche oder aus Essig und Natron, Magnesiumband, Sand

Durchführung:

1. Bedecke den Boden des Kolbens mit Sand und befülle ihn dann mit Kohlenstoffdioxid.
2. Entzünde das Magnesiumband mit Hilfe des Gasbrenners und lasse es in den Kolben fallen.

Aufgaben zu Beobachtung und Ergebnis:

1. Welche Stoffe haben sich bei der Reaktion gebildet?
2. Formuliere die Reaktionsgleichung mit Oxidationszahlen und gib Oxidations- und Reduktionsmittel an.