**8b Schriftliche Wiederholung A 20.02.2018**

**Kreuze nur die richtigen Aussagen an**

Reinstoffe sind Stoffe, die einheitliche Stoffeigenschaften haben.

Reinstoffe sind Stoffe, die nur aus gleichen Atomen bestehen.

Wasser ist kein Reinstoff.

Reinstoffe kann man durch z.B. Filtration in die Bestandteile zerlegen.

Silbersulfid ist ein Reinstoff.

Ein Molekül besteht aus Atomen, die fest miteinander verbunden sind.

Reinstoffe bestehen immer aus Molekülen.

Metalle bestehen aus isolierten Atomen.

Bei endothermen Reaktionen ist die Energie der Ausgangsstoffe kleiner als die der Produkte.

Nichtmetalle stehen im Periodensystem auf der linken Seite.

Metalle sind immer auch Elemente.

Salze bestehen aus Metall- und Nichtmetallatomen.

Salze bestehen aus Metall- und Nichtmetallmolekülen.

Salze sind Stoffgemische.

Eine Verbindung kann durch eine chemische Reaktion in die Elemente zerlegt werden.

Eine Verbindung ist auch ein Reinstoff.

Eisenoxid ist eine Verbindung.

Sauerstoff ist ein Reinstoff, aber keine Verbindung.

Moleküle bestehen immer aus gleichen Atomsorten.

Die Energie, die bei einer Reaktion frei wird, heißt Aktivierungsenergie.

Flüchtige Stoffe bestehen aus Nichtmetall-Molekülen.

Stickstoff ist ein flüchtiger Stoff.

Stickstoff ist ein Element.

Stickstoff ist eine Verbindung.

Pro richtigem Kreuz 1 Punkt: P / Note:

**8b Schriftliche Wiederholung B 20.02.2018**

**Kreuze nur die richtigen Aussagen an**

Reinstoffe kann man durch z.B. Filtration in die Bestandteile zerlegen.

Reinstoffe sind Stoffe, die nur aus gleichen Atomen bestehen.

Silbersulfid ist ein Reinstoff.

Eine Verbindung ist auch ein Reinstoff.

Ein Molekül besteht aus Atomen, die fest miteinander verbunden sind.

Moleküle bestehen immer aus gleichen Atomsorten.

Reinstoffe bestehen immer aus Molekülen.

Reinstoffe sind Stoffe, die einheitliche Stoffeigenschaften haben.

Eine Verbindung kann durch eine chemische Reaktion in die Elemente zerlegt werden.

Wasser ist kein Reinstoff.

Salze bestehen aus Metall- und Nichtmetallatomen.

Salze bestehen aus Metall- und Nichtmetallmolekülen.

Bei exothermen Reaktionen ist die Energie der Produkte größer als die der Ausgangsstoffe.

Salze sind Stoffgemische.

Metalle bestehen aus isolierten Atomen.

Metalle sind immer auch Elemente.

Metalle stehen im Periodensystem auf der linken Seite.

Die Aktivierungsenergie wird bei einer exothermen Reaktion zugeführt.

Eisenoxid ist eine Verbindung.

Sauerstoff ist ein Reinstoff, aber keine Verbindung.

Stickstoff ist ein flüchtiger Stoff.

Stickstoff ist ein Element.

Stickstoff ist eine Verbindung.

Flüchtige Stoffe enthalten Metall- und Nichtmetall-Atomen.

Pro richtigem Kreuz 1 Punkt: P / Note: