Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kreuze nur die richtigen Aussagen an:

|  |  |
| --- | --- |
|  | Basen sind Protonendonatoren |
|  | Eine Ammoniaklösung ist elektrisch leitfähig |
|  | Ammoniak ist ungiftig |
|  | Laugen sind Lösungen von Basen mit Wasser |
|  | Eine Ammoniaklösung färbt Bromthymolblau gelb |
|  | Alle Laugen enthalten Hydroxidionen |
|  | Ammoniak ist ein Protonenakzeptor |
|  | Wasser reagiert mit einer Base als Protonenakzeptor |
|  | Reiner Ammoniak ist eine Flüssigkeit |
|  | Laugen sind nicht elektrisch leitfähig |
|  | Wenn man Ammoniak einatmet, kann man sich die Atemwege verätzen |
|  | Laugen sind alkalische Lösungen |

2. Schreibe die Reaktionsgleichung (in Lewis-Strukturformeln) für die Reaktion von Ammoniak und Wasser auf.

Ordne die Begriffe Protonendonator, Protonenakzeptor, alkalische Lösung zu.

Benenne alle Teilchen.

Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kreuze nur die richtigen Aussagen an:

|  |  |
| --- | --- |
|  | Eine Ammoniaklösung färbt Bromthymolblau gelb |
|  | Wenn man Ammoniak einatmet, kann man sich die Atemwege verätzen |
|  | Laugen sind nicht elektrisch leitfähig |
|  | Ammoniak ist ungiftig |
|  | Laugen sind Lösungen von Basen mit Wasser |
|  | Laugen sind alkalische Lösungen |
|  | Wasser reagiert mit einer Base als Protonenakzeptor |
|  | Basen sind Protonendonatoren |
|  | Ammoniak ist ein Protonenakzeptor |
|  | Alle Laugen enthalten Hydroxidionen |
|  | Reiner Ammoniak ist eine Flüssigkeit |
|  | Eine Ammoniaklösung ist elektrisch leitfähig |

2. Schreibe die Reaktionsgleichung (in Lewis-Strukturformeln) für die Reaktion von Ammoniak und Wasser auf.

Ordne die Begriffe Protonendonator, Protonenakzeptor, alkalische Lösung zu.

Benenne alle Teilchen.