



Sauer macht lustig - macht sauer lustig?

Eine Unterrichtseinheit nach ChiK



Darf ich bekannt machen? - Säuren!

1. Einige wichtige Vertreter der Stoffklasse „Säuren“ solltest Du kennen. Ergänze die nachfolgende Tabelle, nutze dazu das Lehrbuch!

Säure		Säurerest- Ionen	
Name	Formel	Name	Formel
Salzsäure			
		Nitrat- Ion	
			SO_4^{2-}
Schweflige Säure			
	H_2CO_3		
		Phosphat- Ion	

Bitte wenden!

2. Ergänze den nachfolgenden Text zu Verwendungen einiger Säuren:

Die saure Lösung der Salzsäure ist eine Flüssigkeit, die sich durch das Lösen des Gasesin Wasser bildet. Sowohl für Chlorwasserstoff als auch für Salzsäure wird die Formel verwendet. Der Magensaft enthält eine etwa%ige Salzsäure, die das Bakterienwachstum hemmt und die Eiweißverdauung unterstützt.

Verwendet wird die Salzsäure u.a. für:

-
-
-

Der Name Salpeter geht auf Ausblühungen an Steinen zurück, aus denen früher hergestellt wurde. mit der Formel ist eine Flüssigkeit, die stark wirkt. Sie reagiert mit vielen Nur besonders edle Metalle wie Gold oder Platin werden nicht angegriffen.

Verwendet wird dieu.a. für:

-
-
-

Phosphorsäure mit der Formel ist eine farblose, Flüssigkeit. Sie wirkt in konzentrierten Form, ist aber nichtIn verdünnter Form ist sie erfrischend und wird deswegen auch als Zusatzstoff in verwendet.

Verwendet wird die Phosphorsäure u.a. für:

-
-
-

..... hat die Formel H_2SO_4 . Die in reiner Form geruchlose,, und Flüssigkeit wird konzentrierte genannt. Sie reagiert mit vielen Stoffen und ist stark

Konzentrierte wirkt stark anziehend auf Diese Eigenschaft wird genannt.

Beim Verdünnen der konzentrierten tritt eine starke ein. Dabei können Wasser und Säure aus dem Gefäß spritzen.

Verwendet wird die konzentrierte u.a. für:

-
-
-

