Speichern

Saure Reiniger...

- [ ] eignen sich gut zum Reinigen von Marmor
- [ ] kann man zum putzen von Metallgegenständen nehmen
- [ ] sind in Zahnpasta enthalten
- [x] eignen sich zum Lösen von Kalkrändern
- [ ] färben Universalindikator blau

Was trifft nicht zu: Salzsäure...

- [ ] ist eine wässrige Lösung von Chlorwasserstoff
- [x] enthält verschiedene Salze
- [ ] ist Bestandteil des Magensafts
- [ ] enthält Ionen
- [ ] leitet den elektrischen Strom

Was ist nicht richtig: Alle sauren Lösungen...

- [ ] enthalten Ionen
- [ ] enthalten hydratisierte Hydronium Ionen
- [x] enthalten OH^- - Ionen
- [ ] leiten den elektrischen Strom
- [ ] haben einen pH > 7

Mehrprotonige Säuren...

- [ ] sind immer starke Säuren
- [ ] sind Salpetersäure und Ameisensäure
- [ ] sind Carbonate und Chloride
- [x] können mehrere H^+-Ionen liefern
- [ ] sind immer gasförmig

Rohrreiniger...

- [ ] enthalten Salzsäure
- [x] enthalten Natriumhydroxid
- [ ] färben in gelöster Form Universalindikator grün
- [ ] erzeugen bei der Abflussreinigung Chlorgas
- [ ] sind alle Öle

Natriumhydroxid...

Natriumhydroxid

- [ ] ist eine Flüssigkeit
- [ ] ist keine Ionenverbindung
- [x] löst sich in Wasser unter starker Wärmeentwicklung
- [ ] färbt als verdünnte Lösung Universalindikator grün
- [ ] löst sich nur beim Erwärmung

Saure Lösungen...

- [ ] sind immer Sauerstoff-Verbindungen
- [ ] reagieren mit edlen Metallen
- [ ] reagieren nicht mit Carbonaten
- [x] färben Universalindikator rotorange
- [ ] haben einen pH > 7

Ammoniak...

- [ ] ist eine Ionenverbindung
- [x] bildet in Wasser gelöst eine alkalische Lösung
- [ ] riecht aromatisch und angenehm
- [ ] zersetzt alle Metalle
- [ ] ist in Wasser fast unlöslich

Bei der Reaktion von verdünnter Schwefelsäure mit Magnesium...

- [x] entsteht ein brennbares Gas
- [ ] bildet sich Kohlenstoffdioxid
- [ ] glüht das Magnesium hell auf
- [ ] bilden sich Magnesiumidioten
- [ ] bildet sich Magnesiumnitrat

Was trifft nicht zu: Ammoniumchlorid...

$NH_4^{\oplus}\ Cl^{\ominus}$

- [ ] bildet mit Wasser eine schwach saure Lösung
- [ ] zersetzt sich bei hohen Temperaturen zu Ammoniak und
- [ ] entsteht bei der Reaktion von Ammoniak mit Salzsäure
- [x] verursacht hartes Wasser
- [ ] ist eine Ionenverbindung

Die Salze der Schwefelsäure heißen...?

H_2SO_4

- [ ] Chloride
- [ ] Nitrite
- [x] Sulfate
- [ ] Sulfite
- [ ] Sulfide

Die Salze der Flusssäure heißen...?

HF

- [x] Fluoride
- [ ] Chloride
- [ ] Iodide
- [ ] Bromide
- [ ] Flussate

Die Salze der 'Kohlensäure' heißen...?

H_2CO_3

- [ ] Chloride
- [ ] Kohlenstoffdioxide
- [x] Carbonate
- [ ] Carbide
- [ ] Hydrogenide

Die Salze der Salpetersäure heißen...?

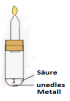
HNO_3

- [x] Nitrate
- [ ] Nitrogenate
- [ ] Colgate
- [ ] Nitride
- [ ] Hydrogennitrile

Bei der Reaktion von Säuren mit Kalkgestein...?

- [ ] ensteht immer Sauergestein
- [x] ensteht CO_2, Wasser und ein Salz
- [ ] wird Kalk nicht angegriffen
- [ ] ensteht Kalksäure
- [ ] entstehen immer Carbonate

Bei der Reaktion von Säuren mit unedlen Metallen entsteht immer...?



- [ ] CO_2 und ein Salz
- [ ] ein Metalloxid und Wasser
- [x] Wasserstoff und ein Salz
- [ ] Rost und Chlorgas
- [ ] Metallhydroxide und Sauerstoff

Natronlauge...

- [x] zersetzt organisches Material
- [ ] kann Berge versetzten
- [ ] reagiert neutral
- [ ] beseitigt Kalkränder
- [ ] leitet den elektischen Strom nicht

Saure Lösungen färben Universalindikator

- [ ] grün
- [ ] nicht
- [ ] blau
- [x] rot
- [ ] violett

Alkalische Lösungen färben Universalindikator

- [ ] grün
- [ ] nicht
- [x] blau
- [ ] rot
- [ ] gelb

Bei einer Neutralisation

- [ ] gewinnen die Säuren
- [x] reagieren Säuren und Laugen zu Salz und Wasser
- [ ] gewinnen die Laugen
- [ ] reagiert Natronlauge mit einer alkalischen Lösung
- [ ] reagiert Salzsäure mit Schwefelsäure

Salzsäure

$HCl(aq)$

- [ ] hat die Formel: HCl
- [x] ist die Lösung von Chlorwasserstoff in Wasser
- [ ] ist eine rote Flüssigkeit
- [ ] färbt Universalindikator blau
- [ ] färbt Universalindikator grün

Fragen Datei: G02 Säure-Base SekI - 21 Fragen