


LEBENSMITTEL ALS INDIKATOR FÜR SAURE/ALKALISCHE LÖSUNGEN

WAS BRAUCHST DU?

Natron, Zitronensaft, 3 Shotgläser mit Leitungswasser, z.B. Rotkohl (alternativ: Blaubeeren, Radieschen, schwarzer Tee)






Zu Deiner Sicherheit!

Tätigkeit mit Gefahrstoffen: ja nein

(Gefahr)-Stoff	Signalwort Piktogramme	Wirkung	H-/EUH-Sätze	P-Sätze
Natron Na_2CO_3	 Achtung		319	260-305+351+338

Gefährdung	ja	nein
durch Einatmen	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>
durch Hautkontakt	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>
durch Augenkontakt	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Brandgefahr	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>
Explosionsgefahr	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>

Sicherheitsmaßnahmen

 Schutzbrille	 Schutzhandschuhe	 geschlossenes System	 Lüftungsmaßnahmen	 Brandschutzmaßnahmen	weitere Maßnahmen
<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Lange Haare zusammenbinden

SO WIRD'S GEMACHT!

1. Befüllen der Shotgläser mit Leitungswasser.
2. Leitungswasser mit Rotkohlsaft mischen.
3. In das erste Zitronensaft hinzugeben, das zweite als Vergleich neutral lassen und in das dritte Natron hinzugeben.
4. Vergleichen.

Hier findest du die Theorie!

Such in deinem Fachgebiet-Schulbuch nach folgenden Schlagwörtern:

- Säure und Basen neutralisieren sich
- Nachweis von Säure/Base mit Hilfe Indikatoren

Und lies nach.

Aufbau

