

Eigenschaften von Laugen (2)

A1 a) Wie werden Laugen hergestellt? Stelle eine Reaktionsgleichung dazu auf.

b) Benenne das Teilchen, das in allen Laugen enthalten ist.

A2 Untersucht man die elektrische Leitfähigkeit von Natronlauge, dann stellt man fest, dass die Glühlampe aufleuchtet. Erkläre.

A3 Erkläre, warum man für Natriumhydroxide und Natronlaugen häufig die gleiche Formel angibt.

A4 Schneide die Kärtchen aus und ordne sie zu einer Mind-Map an.

Rohrreiniger	alkalische Lösungen	für Laugengebäck
pH > 7	enthalten Hydroxid-Ionen	Eigenschaften
unedles Metall und Wasser	enthalten frei bewegliche Ionen	Metalloxid und Wasser
Verwendung	Hydroxid in Wasser	Laugen
ätzend	leiten den elektrischen Strom	Entstehung
seifig	Backofenspray	