

## Ni-Cd Akkumulatoren

### JA

- Nickel-Cadmium  
Akkumulatoren



#### Erkennungsmerkmale:

Meist mittels Metallplättchen in Serie geschaltet. "Nassbatterie"  
Besonderheit: Eisenkontakte lassen sich nicht ritzen.

### NEIN

- Bleiakkumulatoren, -batterien mit Säureinhalten
- Starterbatterien von Autos, Mopeds, Traktoren, LKW etc. Blei-Akkus  
⇒ ZU FAHRZEUGBATTERIEN
- Konsumbatterien
- Akkus von Handys, div. Elektrogeräten etc.  
⇒ ZU GERÄTEBATTERIEN
- Kondensatoren  
⇒ EIGENE ABFALLART
- Trafos (klein)
- elektronische Bauteile  
⇒ ZU ELEKTRO-KLEINGERÄTE

Bezeichnung lt. ADR:  
UN 2795  
Batterien (Akkumulatoren), nass,  
gefüllt mit Alkalien  
Klasse: 8



# Ni-Cd Akkumulatoren

**Artikelnummer:** 4120

**Schlüsselnummer:** 35323

## Produktinformation:

Eine Batterie ist ein elektrochemischer Energiewandler, der die gespeicherte chemische Energie durch eine sogenannte Redoxreaktion in elektrische Energie umgewandeln kann.

## Funktionsweise:

Die Batterie besteht immer aus einem

- Minuspol: Gibt Elektronen ab (z.B. Zink).
- Pluspol: Nimmt Elektronen auf.
- Elektrolyt: Lauge = "Nassbatterie"
- Separator: Trennt Minus- und Pluspol.

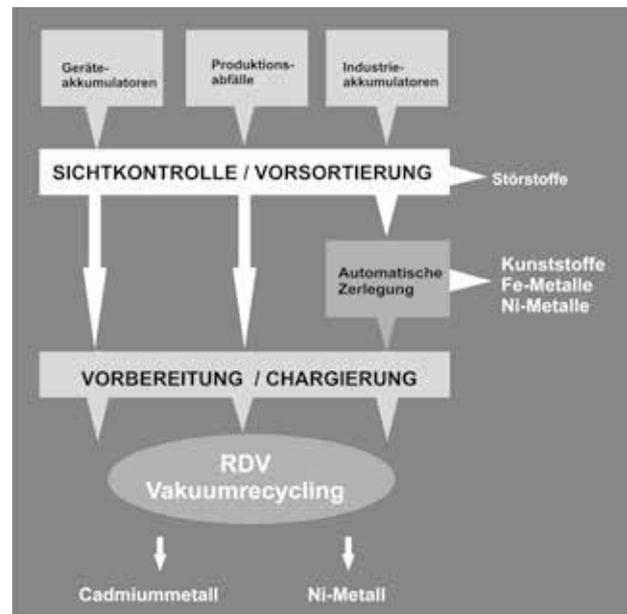
Werden die Pole miteinander verbunden, so fließt elektrischer Strom.

## Sammelart:

In den Problemstoffraum!

## Verwertungskreislauf:

s. Skizze



## Auswirkungen auf die Umwelt:

Cadmium und Nickel wirken bereits in geringer Konzentration schädlich auf den Organismus (Schädigung von Nervensystem und Nieren). Sie gelangen übers Abwasser in die Nahrungskette und können von Tieren und Pflanzen aufgenommen werden.

**Verwertungsprodukte:** Kunststoffe, Eisen, Nickel, Cadmium

**Verwertungspartner:** Saubermacher Dienstleistungs AG - Trofaiach;