

4. Stegreifaufgabe aus der Chemie - Klasse 8e am 30.06.03

Name: _____

Punkte: _____

Note:

1. Verbinde was zusammengehört!

negativ geladene Elektrode

Anode

Pluspol

Kation

negativ geladenes Ion

Kathode

positiv geladenes Ion

Anion

2. Beispielreaktion

Dein Chemielehrer schmilzt Bleichlorid (Blei ist zweiwertig).

Beim Schmelzen entstehen Ionen!

Das geschmolzene Bleichlorid gibt er in ein U-Rohr und legt Strom an.

Formuliere die Reaktionsgleichung für die Reaktion, die *an der Kathode* stattfindet!

Formuliere die Reaktionsgleichung für die Reaktion, die *an der Anode* stattfindet!

Formuliere die Reaktionsgleichung für die *Gesamtreaktion*!

Wie nennt man einen solchen Vorgang allgemein?

Viel Erfolg!