

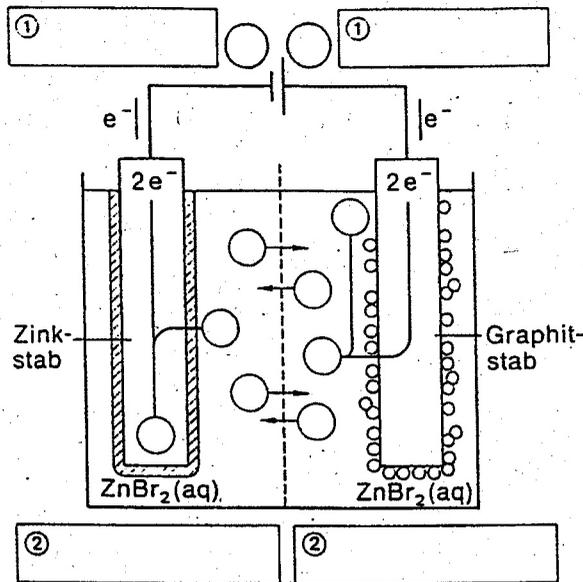
Name:

Kurs:

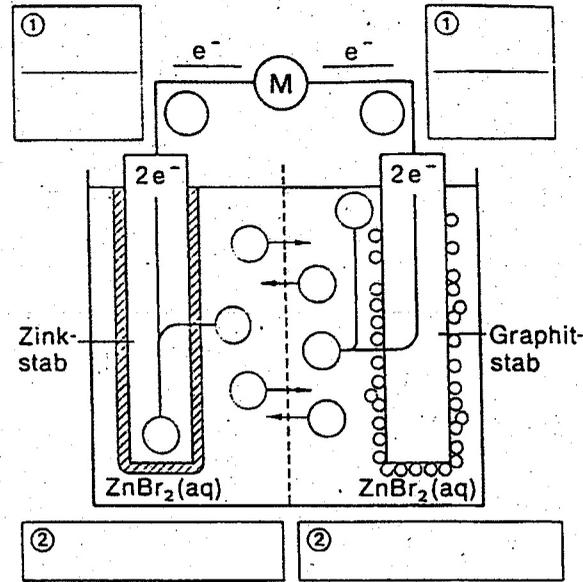
Datum:

Arbeitsblatt: Elektrolysezelle und galvanische Zelle – ein Vergleich

Elektrolysezelle



Galvanische Zelle



1. Ordnen Sie den Elektroden die Begriffe Anode bzw. Kathode zu (Feld ①) und geben Sie die fehlende Polung an.

2. Formulieren Sie die Teilreaktionen und fassen Sie diese zur Gesamtreaktion zusammen.

Pluspol: _____

Pluspol: _____

Minuspol: _____

Minuspol: _____

Gesamtreaktion: _____

Gesamtreaktion: _____

3. Tragen Sie in Feld ② jeweils ein, ob eine Oxidation oder eine Reduktion stattfindet.

4. Kennzeichnen Sie die Richtung des Elektronenflusses und tragen Sie die Symbole der beteiligten Ionen in die Kreise ein.

5. Wie verändern sich die Elektroden oder ihre Umgebung während der Elektrolyse?
