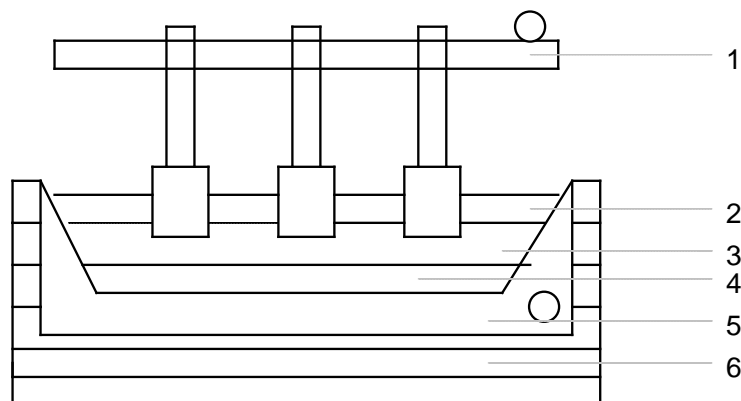


Aufbau des Elektrolyseofens

1 ...

2 ...

3 ...

4 ...

5 ...

6 ...

**Reaktion an der Anode****Reaktion an der Katode**

1

Warum wird kein reines Aluminiumoxid, sondern ein Gemisch aus Aluminiumoxid und Kryolith (Natriumhexafluoridoaluminat) für die Schmelzflusselektrolyse verwendet?

2

Warum müssen die Anoden ca. aller 28 Tage erneuert werden?

3

Wie kann das flüssige Aluminium von der Schmelze abgetrennt werden?

4

Warum kann es wirtschaftlicher sein, bei der Produktion von Fahrzeugen das durch den Energieverbrauch in seiner Herstellung wesentlich teurere Aluminium an Stelle des Eisens einzusetzen?

5

Wie lange dauert die Produktion von 10 Tonnen Aluminium in modernen 150-kA-Elektrolysezellen?