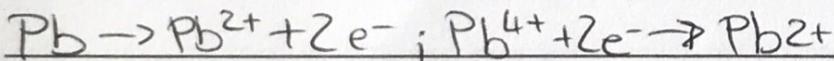


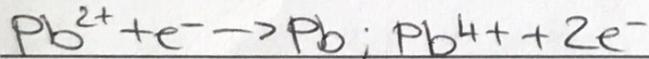
1. a) Benenne die Bestandteile der Autobatterie in der Zeichnung.

b) Welche Säure wird in der Autobatterie verwendet? Schwefelsäure

2. Formuliere das Reaktionsschema für das Entladen der Autobatterie.



3. Formuliere das Reaktionsschema für das Aufladen der Autobatterie.



4. Warum sind in der Autobatterie sechs galvanische Elemente in Reihe geschaltet?

Man braucht 6, weil eine nur 2V hat aber 12V benötigt werden.

5. Mit einem „Säureprüfer“ kann man den Ladezustand einer Autobatterie prüfen. Was sagt die Konzentration der Schwefelsäure über den Ladezustand der Batterie aus?

Bei der Entladung sinkt die Konzentration der Schwefelsäure. Wenn die Konzentration niedrig ist, ist der Ladezustand auch niedrig.