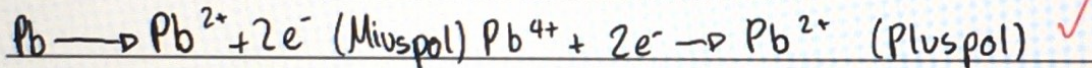


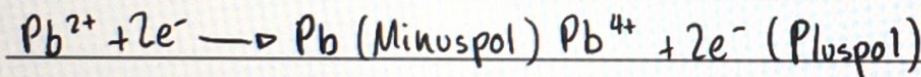
1. a) Benenne die Bestandteile der Autobatterie in der Zeichnung.

b) Welche Säure wird in der Autobatterie verwendet? Schwefelsäure (34% ig)

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?

1 galvanisches Element \approx 2 Volt

Um auf die benötigte 12V zu kommen müssen 6 Elemente in Reihe schalten.

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

Um so niedriger die Konzentration der Säure, desto niedriger ist der Ladezustand der Batterie.

Weil beim Entladen Blei und Bleioxid in Bleisulfat umgewandelt. Die Konzentration der Schwefelsäure nimmt daher ständig ab.