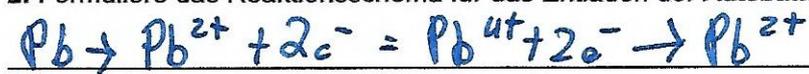


1. a) Benenne die Bestandteile der Autobatterie in der Zeichnung.

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?

Da 12V benötigt werden und ein Element je 2V Spannung beträgt. → 6 galvanische Elemente in Reihe

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

Die Abnahme der Konzentration beim Entladen findet ständig statt. Je weniger/niedriger die Konzentration der Schwefelsäure ist, desto geringer ist der Zustand der Batterie für die Ladung