

入試直前！ここで差がつく！受験生苦手問題テーマ20+α

～テーマ8 鉛蓄電池～

1 電解液として質量パーセント濃度 30%の希硫酸 300g が入った鉛蓄電池を放電させたとき、正極の質量が 12.8g 増加した。放電後の希硫酸の質量パーセント濃度[%]はいくらか。最も近い値を次の(1)～(6)から選び、番号で答えよ。

ただし、原子量は $H=1.0$, $O=16.0$, $S=32.0$, $Pb=207.0$ とする。

- (1) 17 (2) 19 (3) 21 (4) 23 (5) 25 (6) 27