

A-18 次の記述は、ニッケル・水素蓄電池について述べたものである。□内に入れるべき字句の正しい組合せを下の番号から選べ。

KOH

NaOH

- (1) 電解液として水酸化カリウムなどの□A性水溶液を用い、正極にニッケル酸化物、負極に水素吸蔵合金を用いた二次電池であり、1個当たりの公称電圧は約□B[V]である。
- (2) エネルギー密度は、同一形状・容積のリチウムイオン蓄電池より□C。

	A	B	C
1	アルカリ	3.6	大きい
2	アルカリ	1.2	小さい
3	アルカ	1.2	大きい
4	酸	1.2	大きい
5	酸	3.6	小さい

ニッカド → ニッケル水素 → リチウムイオン

1.2V → 1.2V

正極にニッケル酸化物、負極に水素吸蔵合金を用いた二次電池であり、1個当たりの公称電圧は約□B[V]である。

エネルギー密度は、同一形状・容積のリチウムイオン蓄電池より□C。

	A	B	C
1	アルカリ	3.6	大きい
2	アルカリ	1.2	小さい
3	アルカ	1.2	大きい
4	酸	1.2	大きい
5	酸	3.6	小さい

正極にニッケル酸化物、負極に水素吸蔵合金を用いた二次電池であり、1個当たりの公称電圧は約□B[V]である。

1	アルカリ	3.6	大きい
2	アルカリ	1.2	小さい
3	アルカ	1.2	大きい
4	酸	1.2	大きい
5	酸	3.6	小さい

正極にニッケル酸化物、負極に水素吸蔵合金を用いた二次電池であり、1個当たりの公称電圧は約□B[V]である。

エネルギー密度は、同一形状・容積のリチウムイオン蓄電池より□C。