

とくていぎのう ごうひょうかしけん
特定技能 1 号評価試験

きんぞくひょうめんしよりくぶん
金属表面処理区分

がくしゅうようさんこう せいごひょう
学習用参考テキスト正誤表

にほんご
日本語

がいとうかしよ 該当箇所	ご 誤	せい 正
96 ページ 3.1	さんせいさんかぶつ さん ほんのう 酸性酸化物： <u>酸</u> と反応して えん せいせい さんかぶつ 塩を生成する酸化物 にさんかたんそ にさんか 二酸化炭素（CO ₂ ）、二酸化 いおう さんさんか 硫黄（SO ₂ ）、三酸化リン （P ₂ O ₅ ）	さんせいさんかぶつ えんき ほんのう 酸性酸化物： <u>塩基</u> と反応し えん せいせい さんかぶつ て塩を生成する酸化物 にさんかたんそ にさんか 二酸化炭素（CO ₂ ）、二酸化 いおう さんさんか 硫黄（SO ₂ ）、三酸化リン （P ₂ O ₃ ）
96 ページ 3.1	えんきせいさんかぶつ えんき ほんのう 塩基性酸化物： <u>塩基</u> と反応し えん せいせい さんかぶつ て塩を生成する酸化物	えんきせいさんかぶつ さん ほんのう 塩基性酸化物： <u>酸</u> と反応し えん せいせい さんかぶつ て塩を生成する酸化物
123 ページ 3.2	とくちょう (3) 特 徴	とくちょう (2) 特 徴
166 ページ 1.1	がわ アノード側 Al → Al ³⁺ + 3e ⁻ 、H ₂ O → O ²⁻ + 2H ⁺ 、2Al ³⁺ + <u>3O²⁻</u> → Al ₂ O ₃	がわ アノード側 Al → Al ³⁺ + 3e ⁻ 、H ₂ O → O ²⁻ + 2H ⁺ 、2Al ³⁺ + <u>3O²⁻</u> → Al ₂ O ₃

Indonesia

Halaman/ Kategori	Kesalahan	Benar

Tiếng Việt

Trang/ Hạng mục	Sai lầm	Câu đúng