

『乙種4類 危険物取扱者試験 合格テキスト 令和3年版』 に関するお詫びと訂正のご案内

『乙種4類 危険物取扱者試験 合格テキスト 令和3年版』の内容について誤りがありましたことを、心よりお詫び申し上げます。以下の通り訂正致しますので、お手持ちの本書に加筆訂正をお願い致します。

ご迷惑をおかけ致しまして誠に申し訳ございません。

よろしくお願い申し上げます。

初 版

別冊『解答／解説編』 P 2 “ I .3-2. 免状の交付・書換え・再交付”	誤	〔問題2〕 正解… 4 2. 免状の再交付は、居住地または勤務地を管轄する都道府県知事に申請する。
	正	〔問題2〕 正解… 4 2. 免状の再交付は、 免状の交付または書換えをした 都道府県知事に申請する。
別冊『解答／解説編』 P 4 “ I .5-1. 保安距離”	誤	〔問題2〕 正解… 1 1. 学校（幼稚園、保育園～高校）・病院・劇場等からは30m以上となっているが、大学は対象外となっている。
	正	〔問題2〕 正解… 2 1. 対象となる学校は幼稚園、保育園～高校まで。 2. 学校や病院・劇場の保安距離は30m以上。 3. 使用電圧が7,000Vを超える特別高圧架空電線は対象となるが、電圧が7,000Vの埋設電線は対象外。 4. 対象は重要文化財等の建造物であり、重要文化財の絵画を保管する倉庫は対象外となる。また、絵画を展示する美術館などは多数の人数を収容する施設なので保安距離の対象（30m以上）となる。 5. 製造所等の敷地内に存する住居は対象外。
別冊『解答／解説編』 P13 “ II .3-4. 酸と塩基（アルカリ）”	誤	〔問題5〕 正解… 5 $0.00001\text{mol}/\ell = 1.0 \times 10^{-5}\text{mol}/\ell$ から、水素イオン指数（pH）は5となる。
	正	〔問題5〕 正解… 2 $0.00001\text{mol}/\ell = 1.0 \times 10^{-5}\text{mol}/\ell$ から、水素イオン指数（pH）は5となる。