

「センター試験対策問題集 化学基礎」の訂正につきまして

本書には次のところに誤りがあります。深くお詫び申し上げますとともに、下記のように訂正の上、ご使用いただきますようお願い申し上げます。

(株)新興出版社啓林館編集部

頁	箇所	誤	正
15	問題 27 問 3	b と c の化合物の化学式として最も適当なものを、次の①～⑤のうちから一つ選べ。 ①b ₃ c ②b ₂ c ③bc ④bc ₂ ⑤bc ₃	b と c の化合物の化学式として最も適当なものを、次の①～④のうちから一つ選べ。 ①b ₃ c ②b ₂ c ③bc ₂ ④bc ₃ (削除③bc)
26	例題 3 問 2 解説	イオン化エネルギーが最小の D と電子親和力が最大の E の結合。	陽性の強い金属元素 D と陰性の強い非金属元素 E の結合。
28	問題 45a	イオン結晶では陽イオンと陰イオンが規則正しく並び、結晶中に分子は存在しない。	イオン結晶では陽イオンと陰イオンが規則正しく並んだ結晶になっている。
31	問題 57②	原子における最外殻の電子配置は、安定な希ガスの電子配置に変化している。	電気伝導性が高いのは、原子の最外殻の電子が安定で、あまり動かないからである。
70	CHECK TEST 1(1) CHECK TEST 2(4)	(1)硫酸銅(II)水溶液と鉛 (4)Zn ²⁺ + <u>金属 X</u> →Zn+ <u>X の陽イオン</u> のように反応する X は、 <u>亜鉛</u> を除く上記の 4 種類の金属のうち、どれか。	(1)硫酸銅(II)水溶液と鉄 (4)Fe ²⁺ + <u>金属 X</u> →Fe+ <u>X の陽イオン</u> のように反応する X は、 <u>鉄とナトリウム</u> を除く上記の 3 種類の金属のうち、どれか。
71	CHECK TEST 答 1(1) CHECK TEST 答 2(4)	(1)Cu ²⁺ + <u>Pb</u> →Cu+ <u>Pb²⁺</u> (4) <u>ナトリウム</u>	(1)Cu ²⁺ + <u>Fe</u> →Cu+ <u>Fe²⁺</u> (4) <u>亜鉛</u>

解答編

10	問題 27 問 3 5	④	③ (問題編 頁 93 も同様)
19	問題 52 解説 5 行目	③C ₂ H ₂ 、⑤C ₂ H ₄ は直線形で、①と同様、無極性分子。	③C ₂ H ₂ は直線形、⑤C ₂ H ₄ は平面形で、対称形のため無極性分子。
50	問題 1(1) 解説(1)	Cu ²⁺ + <u>Pb</u> → Cu+ <u>Pb²⁺</u> Cu と <u>Pb</u> では <u>Pb</u> のほうがイオン化傾向は大きい(<u>Pb</u> >Cu)。よって、 <u>Pb</u> がイオン化する方向に反応が進む。	Cu ²⁺ + <u>Fe</u> → Cu+ <u>Fe²⁺</u> Cu と <u>Fe</u> では <u>Fe</u> のほうがイオン化傾向は大きい(<u>Fe</u> >Cu)。よって、 <u>Fe</u> がイオン化する方向に反応が進む。
	問題 2(4) 解説(4)	(4) <u>ナトリウム</u> 金属 X が陽イオンとなるので、X は <u>Zn</u> よりもイオン化傾向が大きい。	(4) <u>亜鉛</u> 金属 X が陽イオンとなるので、X は <u>Fe</u> よりもイオン化傾向が大きい。
54	問題 147 解説④	塩化カルシウムは溶解度が大きく、乾燥剤に用いられる。	塩化カルシウムは吸湿性が強く、乾燥剤に用いられる。