

2019年2月19日

受験生の皆さま
関係者各位

神戸薬科大学

2019年度一般入学試験（中期）における入試問題出題ミスについて

2019年2月11日（月・祝）に実施いたしました一般入学試験（中期）で、「化学」（必須）において、下記のとおり出題ミスがあることが判明いたしましたのでお知らせします。

受験生の皆様をはじめ関係者の皆様にお知らせするとともに、ご迷惑をおかけしましたこととお詫び申し上げます。今回の事態を真摯に受け止め再発防止に努めてまいります。

記

1. 概要

- (1) 入試区分：一般入学試験（中期）
- (2) 試験実施日：2019年2月11日（月・祝）
- (3) 合格発表日：2019年2月19日（火）
- (4) 対象学部：薬学部
- (5) 出題ミスのあった科目：「化学」
- (6) 対象科目受験者数：316名

2. 出題ミスの内容

・大問 **3** 問10 [ア]

同一平面に正六角形の網目状に並んだ炭素原子が敷き詰められた構造が層状に重なった結晶であるため、(5)が答えになります。しかし、再考したところ、1つの炭素原子に注目して考えた場合には3つの炭素原子と共有結合をつくるので、これらを頂点とする正三角形型の構造が平面状に広がった構造とも理解できます。この考え方に立つと(1)が答えとなるため、(5)に加えて(1)も正解としました。

3. 出題ミスの発見状況

試験終了後に、入試問題の適正を調査した担当者から出題ミスがある旨の報告があり判明しました。当該科目の出題責任者等が報告のとおりであることを確認しました。

4. 対応について

正解の選択肢である2つのうち、どちらかを選んでいる受験生に正解として得点を与える。なお、2月19日（火）の合格発表には、化学の受験生全員に当該配点を与え合否判定しております。

3

次の記述を読んで、問い（問10～問13）に答えよ。（28点）

炭素の単体には **A**、**B**、**C** などの同素体がある。**A** は、価電子 4 個が炭素原子間の共有結合に使われ、強固な立体構造をつくっている。**B** は、価電子 3 個が共有結合に使われ、**【ア】** 型の平面構造が積み重なった層状の結晶である。また、結晶中に層内を移動できる **【イ】** があるため電気伝導性が高い。**C** は黒色の **【ウ】** 炭素分子であり、電気伝導性は持たない。

問10 文中の **【ア】** ～ **【ウ】** にあてはまる語句として正しい組み合わせはどれか。

マーク式解答欄 10

	【ア】	【イ】	【ウ】
(1)	正三角形	電子	球状
(2)	正三角形	電子	層状
(3)	正三角形	陽子	球状
(4)	正三角形	陽子	層状
(5)	正六角形	電子	球状
(6)	正六角形	電子	層状
(7)	正六角形	陽子	球状
(8)	正六角形	陽子	層状