

第2回7月 難関大本番レベル模試 (2019年7月15日(月)実施)

採点基準ver.1 化学(6/7更新)

- (あ) 用語はひらがなで書いてあっても減点しない。漢字の間違いは不可。
 (い) 数値の表記に関して、例えば 3.5×10^{-1} は0.35、 35×10^{-2} など同値であるものはすべて可。
 (う) 有効数字が桁数より多い場合、四捨五入して指定の数値になる場合は(-1)
 (え) 論述問題は、文字数オーバーまたは10字以上少ない場合は不可。

【1】 配点 25点			
問1	1点		解答通り。
問2	6点	(1)3点 (2)3点	(1)解答通り。 (2)解答通り。
問3	9点	(1)3点 (2)3点 (3)3点	(1)解答通り。 (2)解答通り。 (3)解答通り。
問4	6点	(1)3点 (2)3点	(1)解答通り。 (2)反応後に、I ₂ とKOHが反応したとした化学反応式「O ₃ +KI→KIO+O ₂ 」を書いた場合は正解とする。
問5	3点		解答通り。

【2】 配点 24点			
問1	2点	1点×2	解答通り。
問2	4点	1点×4	「酸としてはたらく」など文で書いても可とする。
問3	2点		「酸としてはたらく」など文で書いても可とする。
問4	6点	(1)3点 (2)3点	(1)「水酸化ナトリウムは空気中の二酸化炭素と反応する」と書いても正解とする。また、「水酸化ナトリウム」とない場合は1点減点。「NaOH」と書いても正解とする。ただし、化学的・論理的な誤りがあれば、誤り一つにつき1点減点。 (2)解答通り。
問5	10点	(1)2点 (2)1点 (3)3点 (4)4点	(1)解答通り。 (2)解答通り。 (3)解答通り。 (4)解答通り。

【3】 配点 26点			
問1	4点	1点×4	イ 化学式の場合は不正解とする。 エ 「鋼鉄」も可とする。
問2	2点		解答通り。
問3	7点	(1)2点 (2)2点 (3)3点	(1)開平して「0.425l」もしくは「0.43l」の場合は1点減点。「l」がない場合は不正解とする。 (2)解答通り。
問4	7点	(1)2点×2 (2)3点	(1)解答通り。 (2)解答通り。
問5	6点	(1)1点×4 (2)1点×2	(1)解答通り。 (2)解答通り。

【4】 配点 25点			
問1	5点	1点×5	ア 元素記号の場合は不正解とする。 ウ 「cis」は正解とする。 エ 「ヒドロキシカルボン酸」「オキシ酸」「オキシカルボン酸」でも正解とする。
問2	2点	1点×2	構造が正しければ可とする。「蟻酸メチル」でも正解とする。
問3	3点		マレイン酸、無水マレイン酸を分子式で解答した場合は一つにつき1点減点。
問4	2点		解答通り。
問5	2点		構造が正しければ可とする。2つで完答とし、不正解の化合物を記している場合は不正解とする。
問6	5点	(1)2点 (2)2点, 1点	(2)構造が正しければ可とする。
問7	6点	3点×2	構造が正しければ可とする。