第2回 10月 東北大本番レベル模試 (2018年10月21日(日)実施) 採点基準 化学

第1問	配点 3	0点	
問1	3点	1点×3	解答通り。ウ: "ラジカル", "ラジカル連鎖"も可。
			余分な語を書いている場合は共通の基準に合わせて不可。
問2	2点		解答通り。英語表記"Catalyst"も可。他に全大文字、全小文字は可。
問3	2点		解答と同等であればよい。CO間は共有電子対2つ,CCI間は共有電子対1つ,O原子は
			非共有電子対2つ, CIは非共有電子対3つ。
			1つでも違っていたら不可。
問4	2点		解答と同等であればよい。k'と[CO]と[Cl2]の位置は変わっても可。それぞれの順番は問
			わない。[CO]または[Cl2]に[]が付いていない場合は不可。
問5	2点		解答と同等であればよい。k,と[CO]と[CI]位置は変わっても可。それぞれの順番は問わ
· •			ない。[CO]または[Cl ₃]に[]が付いていない場合は不可。
問6	2点		解答と同等であればよい。・は×(かける)でも、なくても可。それぞれの順番は問わない。
ITJU	2711		[Cl ₂]に[]が付いていない場合は不可。指数は1/2は0.5, 3/2は1.5でも可。
			[0]11=[]N 110 CO (SO (S) [1] [1 N 1 N
問7	2点		■ 解答と同等であればよい。・は×(かける)でも、なくても可。それぞれの順番は問わない。
[D] /	2 邢		
問8	5点	1点×5	解答の数値のみ。きれいに算出されるため。小数第2位まで書かれているもののみ可。
DIL	0,110	1 //// 0	小数第1位まで(例:0.1)や小数第3位以降(例:0.100, 0.1000, ···)が書かれているものは不
			可(-1点減点だが、配点が各1点のため0点となる。)
問9	2点		解答の数値のみ。きれいに算出されるため。有効数字1桁のものや3桁以降を0で表記し
			たもの(例:5, 5.00, …)は-1点。
問10	4点		解答の数値のみ。きれいに算出されるため。有効数字1桁のものは不可。有効数字3桁
			以降を0で表記したもの(例:1.50, 1.500, …)は-1点。単位がない、間違えている場合は-2
			点
問11	4点		解答の数値のみ。3.0×10 ⁻¹ も可。きれいに算出されるため。有効数字1桁のものや3桁以
			降を0で表記したもの(例:0.3, 0.300, …)は-1点。単位がない、間違えている場合は-2点

第2	引配点 3	0点	
問1	6点	2点×3	解答通り。整数の指示なので整数以外は不可。
問2	6点	2点×3	解答通り。カはプラチナも可。英語表記(エ:Iron, オ:Vanadium, カ:Platinum)も可。他に
			全大文字, 全小文字は可。元素記号(エ:Fe, オ:V, カ:Pt)は-1点。
問3	2点		解答通り。組成式の記入(CoCl ₃ ·6NH ₃)や[Co(NH ₃) ₆]Cl ₃ 表記は-1点。それ以外の表記は
			不可(元素の数は上記のものと同等だが、IUPAC法にならっていないものも不可)。
問4	3点		解答の数値のみ。0.0020も可。きれいに算出されるため。単位[mol]をつけていても可。
lnl±	0.m.		異なる単位をつけている場合は不可。有効数字1桁の解答や3桁以降を0で表記したもの
			(例:0.002, 0.00200, …)は−1点。a×10 ^b 表記で解答以外のもの(例:0.20×10 ⁻² , 0.2×10 ⁻¹
			² , …)は-2点。
			(つまり,後者の例(0.2×10 ⁻²)は,−2点に加え,有効数字違いもあるため,−1点とあわせ,
			計-3点で不可となる。)
問5	3点		解答と同等であればよい。八面体構造を取り、コバルトイオンを塩化物イオンが反対側
			(対角側)で対になり挟んでいれば可。錯イオン全体を[] せとしていても可(コバルトイオ
			ンや塩化物イオンにそれぞれ価数が付いていない場合)。構造は合っているが、価数が
			あっていない場合はいくつ合っていなくても,最大-1点。
問6	2点		解答通り。aも可。
問7	8点	4点×2	(1)ヨウ素が水に溶けにくい。で+1点 ヨウ化カリウム水溶液にヨウ素は溶ける。で+1点。
			ヨウ化カリウム水溶液中で3ヨウ化物イオンとなっている事が書かれていて+1点(イオン名
			でもイオン式でも可)。間違ったことが書かれていなくて全体で4点。間違ったことが書か
			れている場合、いくつあっても加点の合計から-1点。
			(2)解答の数値のみ。きれいに算出されるため。単位[mL]をつけていても可。
			有効数字1桁の解答は不可。有効数字2桁のものや4桁以降を0で表記したもの(例:48,
			48.00, …)は-1点。

第3問	配点 40点	
		について 共通の基準に合わせる。
問1	5点	解答と同等であればよい。分子式なのでC, H, Oの順番は問わない。元素の数があっていても、 官能基不明のため、 ヒドロキシ基やエーテルを表記したものは-3点。
問2	5点	解答通り。Cも可。
問3	5点	解答通り。
問4	5点	解答と同等であればよい。不斉炭素原子の印*はつけていなくてよい。不斉炭素原子の印*を正しい場所に付けている場合は可。間違った場所に1つつけているとき、間違った場所に2つ両方つけているときや、1つだけ付けているなどは-2点。
問5	5点	解答と同等であればよい。 不斉炭素原子の印 * をつけている場合はどこに付けていても-2点。
問6	5点	解答通り。pーフタル酸、パラフタル酸、ベンゼン-1、4ージカルボン酸(置換基の位置を表す、や-が抜けている場合は不可。)も可。
問7	5点	解答と同等であればよい。分子式なのでC, H, Oの順番は問わない。示性式表記や C,H,5OH表記は分子式とは言えないが、各元素の数が合っていれば-2点。
問8	5点	解答と同等であればよい。不斉炭素原子の印*を正しい場所に付けている場合は可。間違った場所に1つつけているとき、間違った場所に2つ両方つけているときや、1つだけ付けているなどは-2点。