

採点基準 化学

- (1) 記述解答における漢字の間違いは1点減点。  
 (2) 指定有効字数を下回った場合は解答点を0点とする。  
 (3) 数値解答において単位は記述してなくてもよいが、誤った単位を記してある場合は1点減点。配点1点の場合は不可。  
 (4) 数値の表記に関して、同値であるものはすべて可とする。

第1問 配点 20点

ア	2点		解答の通り。分子式なのでアルファベットの順番は問わない。
イ	2点	1点×2	解答の通り。置換基の位置などハイボン(一)でつないでいない場合も不可。
ウ	1点		解答の通り。分子式なのでアルファベットの順番は問わない。
エ	6点	2点×3	解答の通り。構造式の例に従っていない場合はいくつあってもそれぞれ-1点。(一か所でも做う)
オ	2点		解答の通り。構造式の例に従っていない場合はいくつあってもそれぞれ-1点。(一か所でも做う)
カ	3点	1点×3	解答の通り。構造式の例に従っていない場合はいくつあっても力の加地点全体から-1点。
キ	2点		解答の通り。三と漢字でも可。種類をつけていても可。つや個などをつけている場合は-1点。
ク	2点		解答の数値のみ。きれいに割り切れるためこの数値のみ。 また、有効数字の桁数が大きい場合(0.750など)は-1点。

第2問 配点 20点

ア	1点		解答の通り。⇌, =で結んである場合は不可。イオン反応式は不可。なお、化学式はIUPAC法に従うので陰イオンを前に書いている場合は不可。
イ	3点	記号:1点 理由:2点	記号:解答の通り。小文字のaは不可。 理由:化学反応式で+1点。⇌, =で結んである場合は不可。イオン反応式も可。 ヒドロキシイオンと塩素が(中和)反応する内容が書かれていて+1点。中和はなくても可。 反応物の2つが書かれていない場合は不可。
ウ	3点	理由:2点 反応式:1点	理由:塩素が酸化してヨウ素が生じる内容が書かれていて+1点。 上記の内容がない場合、不可。 ヨウ素がヨウ素デンプン反応を示し、青紫色になることが書かれていて+1点。 ヨウ素デンプン反応の用語と色の2つが書かれていない場合は不可。色は紫色でも可。 反応式:解答の通り。⇌, =で結んである場合は不可。イオン反応式も可。
エ	3点	記号:1点 濃度:2点	記号:解答の通り。大文字に見えても可。 濃度:解答の数値のみ。きれいに割り切れるためこの数値のみ。 また、有効数字の桁数が大きい場合(1.40など)は-1点。
オ	2点		解答の数値のみ。きれいに割り切れるためこの数値のみ。 また、小数第2位まで求めている(13.60)場合は-1点。
カ	2点		解答と同等であれば可。例の通り[ ] <sup>2-</sup> としていない場合は不可。
キ	2点		解答の通り。⇌, =で結んである場合は不可。イオン反応式は不可。なお、化学式はIUPAC法に従うので陰イオンを前に書いている場合は不可。
ク	1点		解答の通り。⇌, =で結んである場合は不可。化学反応式は不可。なお、化学式はIUPAC法に従うので陰イオンを前に書いている場合は不可。
ケ	1点		解答の通り。⇌, =で結んである場合は不可。化学反応式は不可。なお、化学式はIUPAC法に従うので陰イオンを前に書いている場合は不可。
コ	2点		解答の数値のみ。きれいに割り切れるためこの数値のみ。 また、有効数字の桁数が大きい場合(0.1200など)は-1点。

第3問 配点 20点

ア	1点		解答の通り。( )がない4も可。
イ	2点		・Mg, Caはイオン化傾向が大きいことが書かれていて+1点。 ・水が還元されることが書かれていて+1点。(水素の発生は書かれていなくても可。) 水素の発生は書かれていて、水が還元されることが書かれていない場合は、加點しない。
ウ	4点	aとc:各1点 b:2点	a~cすべて解答の通り整数でない場合は不可。
エ	3点	1点×3	x, yおよびzとも解答と同等であれば可。無理数を根号で記していない場合は不可。 分母を有理化していない場合→y=(4√2/√3)rやz=(4/√2)sなども可。
オ	2点		解答の数値のみ。算出されるのはこの数値のみのため。 また、有効数字の桁数が大きい場合(1.17など)は-1点。
カ	1点		解答の通り。ベンゼンも可。有機層などは不可。
キ	2点		解答の通り。構造式の例に従っていない場合はいくつあってもそれぞれ-1点。(一か所でも做う) 水素結合を点線, ベンゼン環(フェニル基)をC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> で表していない場合は不可。
ク	2点	過程:1点 答え:1点	過程:式(4)からのx <sup>2</sup> /7.0×10 <sup>-4</sup> =6.3×10 <sup>-5</sup> と同等の式が書かれていて+1点。 答え:解答の数値のみ。きれいに算出されるため。有効数字違反は配点1点のため不可。
ケ	3点	過程:1点 答え:2点	過程:安息香酸の2量体の濃度[(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH) <sub>2</sub> ] <sub>B</sub> の数値5.9×10 <sup>-4</sup> mol/Lが算出出来て+1点。 答え:解答の数値のみ。きれいに算出されるため。有効数字違反は-1点。単位がない場合、誤った単位を書いている場合は-1点。答えの減点は0点を限度とする。