

採点基準 化学

化学式はIUPAC法に基づき陰イオンを前に書いている場合は不可。これは、反応式中の化学式にも適用する。
計算値に単位が必要な場合、抜けているまたは間違っている場合は各問、問の中の小問から各-1点。

問題Ⅰ 配点 25点

問1	2点		解答の通り。両辺を $=$, \neq で結んでいる場合は不可。各化合物の順番は問わない。 また、水和物は解答の表記のとおり $\cdot 2H_2O \cdot 5H_2O$ などとする。
問2	2点		解答の通り。カタカナ表記のみ。
問3	2点	1点 $\times 2$	解答と同等の数値のみ。(この数値しか算出されないため)他は不可。
問4	2点	過程1点 答1点	過程: Caイオンの物質質量0.79264 \approx 0.7962または0.800-0.00736の式が書かれていれば+1点 答: 解答の整数値のみ。
問5	2点		ヒドロキシ基が3つあることが書かれていて+1点 3つがないとこの部分点はなし。 水分子と水素結合をするが書かれていて+1点 水分子とがないとこの部分点はなし。 誤った内容がある場合はいくつあっても-1点。合計点の最低は0点
問6	2点		解答の通り。イオンを括弧カッコが() $]$ でも可。
問7	2点		解答の通り。イオンを括弧カッコが() $]$ でも可。
問8	6点	2点 $\times 3$	(1), (2)は解答の通り。 (3)は解答と同等の数値のみ。(この数値しか算出されないため)他は不可。
問9	2点		解答の通り。両辺を $=$, \neq で結んでいる場合は不可。各化合物の順番は問わない。
問10	3点		ホウ素原子が電子6個を持つことが書かれていて+1点 (ホウ素原子が希ガス型の電子配置を取らない、あるいは、ホウ素原子が閉殻構造を取らないでも可。) 水分子の非共有電子対で+1点 配位結合することで+1点 誤った内容がある場合はいくつあっても-1点。合計点の最低は0点

問題Ⅱ 配点 25点

問1	4点	2点 $\times 2$	解答の通り。ひらがなも可。漢字の誤字は不可。
問2	2点	2点	立体構造が変化することで+1点 熱変性が進むで+1点 誤った内容がある場合はいくつあっても-1点。合計点の最低は0
問3	4点	2点 $\times 2$	解答と同等の式であれば可。[S]と判断できないものは可。(S)は不可。 Bは[S] $^{-1}+K$ も可。
問4	4点	2点 $\times 2$	解答と同等の数値のみ。(この数値しか算出されないため)他は不可。
問5	2点		解答の通り。Dは不可。
問6	3点		解答と同等の数値のみ。(この数値しか算出されないため)他は不可。
問7	6点	3点 $\times 2$	解答と同等の数値のみ。(この数値しか算出されないため)他は不可。

問題Ⅲ 配点 25点

問1	2点		解答の通り。構造式は共通の基準に従う。
問2	2点		解答の通り。種類はなくても可。3つ, 3個でも可。3は漢数字の三でも可。
問3	3点	A 1点 a~e 2点	A: 解答の通り。 a~e: 完答 解答の通り。化学反応式の係数なので算用数字でなければ不可。
問4	4点	i 1点 u 1点 f~i 2点	i, u: 解答の通り。 f~i: 完答 解答の通り。化学反応式の係数なので算用数字でなければ不可。
問5	4点	2点 $\times 2$	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。
問6	10点	2点 $\times 5$	解答の通り。構造式は共通の基準に従う。

問題Ⅳ 配点 25点

問1	2点		解答の通り。構造式は共通の基準に従う。構造式の手前が太線になっていない場合は-1点
問2	3点	1点 $\times 3$	I: 1点 IIおよびIII完答で1点 IV, VおよびVI完答で+1点。 構造式は共通の基準に従う。解答の左の一の価標は書かれていなくても可。
問3	2点		解答の通り。しないと書いている場合は-1点。
問4	8点	2点 $\times 4$	解答の通り。種類がついている場合は各-1点。
問5	2点		解答の通り。種類がついている場合は各-1点。
問6	2点	1点 $\times 2$	それぞれ解答の通り。
問7	2点	完答	解答の通り。表記の順番は問わない。
問8	4点		解答の通り。種類が無くて可。つや個でも可。漢数字でも可。