## 廖應義塾大学試験問題用紙(日吉)

					試験時間	50 分	分
平成 31 年 1 月 25 日(金) 6 時限施行		学部	学科	年	組	採点欄	*
担当者名	古川、栄長、磯部、奥田 高尾、藤本、末永、犀川	学籍番号					
科目名	化学B(一斉)	氏 名					

【問題 1】次の各間に答えなさい。なお答案用紙には解答に至るまでの説明や計算式を詳しく記しなさい。ただし、アポガドロ数 NA の各間に合えなさい。 なわ音来のMにはか音にエック、いかり、ログ・ローリー、エック・エックを数  $h=6.63\times10^{-34}$  Js、光速  $c=3.00\times10^8$  m s<sup>-1</sup>、1 eV =  $1.60\times10^{-19}$  J とする。  $=6.02\times10^{23}$ 

- (1) イオン結晶の熱伝導性と機械強度について、それぞれの特徴とその理由を述べなさい。
- (2) アルミニウムの結晶は立方最密充填構造をとる。アルミニウムの単位格子中に含まれるアルミニウムの原子数を答えなさい。ま た、アルミニウムの原子量を 27.0、単位格子の一辺の長さ  $a=0.405\,\mathrm{nm}$  とするとき、アルミニウム結晶の密度  $[g\,\mathrm{cm}^{-3}]$  を求めな
- (3) ケイ素はアルミニウムよりも原子番号が大きい元素であるが、ケイ素結晶の方がアルミニウム結晶よりも密度が小さい理由を述 べなさい
- (4) ケイ素結晶がパンドギャップ (1.11 eV) 以上のエネルギーの光を吸収すると仮定すると、何 nm 以下の波長の光が吸収されるか答 えなさい
- (5) 四面体型錯体である[FeCl<sub>4</sub>]<sup>2</sup> イオンに関して、基底状態の3d軌道の高スピン状態の電子配置をエネルギー準位図を使って図示し、 3d 軌道が分裂する理由を述べなさい。ただし、Feの原子番号は26である。

【問題 2】生体内で発生する活性酸素 HO」は生体分子に障害を与えるため、その発生量はわずかであるものの、HO」を消去する酵素 E 1.11x1,6x1019 J= hV が存在する (反応1)。 - KE 0, 361 m

 $HO_2 + E \rightarrow H_2O_2 \text{ or } O_2$ (反応1) 反応 1 における[HO<sub>2</sub>]の時間変化は、反応速度定数を k とすると次のように表すことができる。

$$\frac{d[\text{HO}_2]}{dt} = -k[\text{E}][\text{HO}_2]$$

[E]は[HO2]に比べて非常に高く、一定とみなせることから、反応1は HO2に関して一次の反応と考えることができる。しかし、HO2 は酵素 E がなくても自発的に以下の反応 2 に従って消失するため、酵素 E は本当に必要なのだろうか?

 $HO_2+HO_2 \rightarrow H_2O_2+O_2$  (反応2) そこで、酵素Eの役割を考えるために、次の各間に答えなさい。ただし、時間 t=0 における[ $HO_2$ ]は[ $HO_2$ ]。とする。また、答案用紙 には解答に至るまでの説明や計算式を書きなさい

- (1) 反応1における[HO<sub>2</sub>]の半減期 t<sub>III</sub>を示す式を書きなさい
- (2) 反応2における[HO<sub>2</sub>]の時間変化(d[HO<sub>2</sub>]/di) を表す式を書きなさい。ただし、反応2は HO<sub>2</sub>に関して二次の反応とし、反応速度 定数は反応 1 と同じ k とする。
  (3) (2)で得られた式をもとにして、時間 t における  $1/[HO_t]$ を表す式を導出しなさい。 1 -- 4030

- (4) 反応2における[HO]の半減期 tmを示す式を書きなさい。 (5) 反応1のtmと反応2のtmでは、どちらが小さいか?その理由とともに、酵素 E が存在する方が良い理由を述べなさい。

【問題3】以下の反応について各股間に答えなさい

(3-1) 各反応の生成物 A から G の構造式をそれぞれ書きなさい (A と B は順不同)。必要ならば立体化学構造 (3 次元構造) が はっきり分かるように書きなさい。

(3一2)A, B が主生成物として得られる理由を、出発物質フェノールの適切な共鳴構造式(極限構造式)を書いて簡潔に説明しな

1

【問題 4】以下の反応の生成物 X, Y の構造式をジグサグ表示と Fischer 投影式でそれぞれ書きなさい。ただし、ジグサグ表示では炭素 【問題 4】以下の反応の生成物 A, Y の停垣Aをンファンスから Fischet RADA によるであるが、それぞれのジグザグ表示と Fischet 投影式では炭素 1 を上に配置すること。 X と Y は順不同であるが、それぞれのジグザグ表示と Fischet 投影式を はっきり対応させて書くこと。