

2025年度

Zenkyoken

# 久留米大学附設中学校 入試問題解答

## 理科

① (1) ク (2) キ (3) ウ (4) ア (5) カ (6) イ (7) オ (8) エ

② あ 道管 い 気孔 (きこう) う 糖 (とう) え 師管 お デンプン か 呼吸 き 対照

ア A イ B ウ A エ D オ B カ A キ B

ク A ケ D コ B サ A シ D ス B セ A ソ C

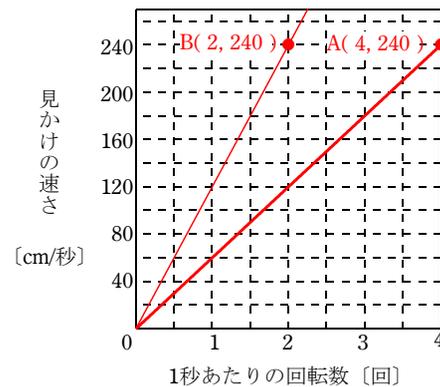
タ C チ C ツ B テ A ト C

ナ D ニ B ヌ B ネ C ノ C ハ D

③ 問1 あ ア い 4(秒) う 15(cm/秒) え 0.5(秒)

お 2(回転) か 90(cm/秒)

問2 30(cm /秒) 問3 右図



④ 問1 7.3 (°C)

問2 (例) 塩酸  $50\text{cm}^3$  と水酸化ナトリウム水溶液  $100\text{cm}^3$  の温度上昇が  $4.60\text{ }^\circ\text{C}$  であり、  
塩酸  $100\text{cm}^3$  と水酸化ナトリウム水溶液  $150\text{cm}^3$  の温度上昇が  $4.60\text{ }^\circ\text{C}$  で、発生する熱量が同じである。  
したがって、塩酸と水酸化ナトリウム水溶液は 1 対 1 で中和をする。さらに、同じ体積同士で反応しているところの温度上昇は  $6.90\text{ }^\circ\text{C}$  で共通になっており、中和のときに発生する熱が最大になっていることがわかる。

問3 ① 5.5 ② 5.5

問4 (例) (塩酸が) 中和後も残っているから

問5 ③ 30.3 ④ 16.5 ⑤ 24.8

