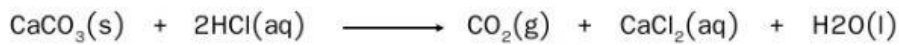


TEST : Rate of Chemical Reaction

1. หินปูน (CaCO_3) ทำปฏิกิริยากับสารละลายกรดไฮโดรคลอริก (HCl) เกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (CO_2) สารละลายแคลเซียมคลอไรด์ (CaCl_2) และน้ำ ดังสมการ



วัดปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ที่เกิดขึ้นขณะเกิดปฏิกิริยาได้ผล ดังนี้

ปริมาณของแก๊ส CO_2	เวลา (sec)
1	22
2	54
3	120
4	230
5	450

ก. จงหาอัตราการเกิดแก๊ส CO_2 เฉลี่ย เท่ากับกี่ cm^3s^{-1}

ตอบ

ข. จงหาอัตราการเกิดแก๊ส CO_2 ในช่วง 1 - 2 cm^3 เท่ากับกี่ cm^3s^{-1}

ตอบ

ค. จงหาอัตราการเกิดแก๊ส CO_2 ในช่วง 4 - 5 cm^3 เท่ากับกี่ cm^3s^{-1}

ตอบ

ง. จงอธิบายความสัมพันธ์ของอัตราการเกิดปฏิกิริยากับเวลา

ตอบ

2. เมื่อเผาแคลเซียมคาร์บอเนตเป็นเวลา 10 นาที เกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ขึ้น 100 cm^3 แต่ถ้าเผาต่างทับทิม (KMnO_4) 20 นาที จะเกิดแก๊สออกซิเจน 150 cm^3 จงคำนวณและเปรียบเทียบอัตราการเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ และแก๊สออกซิเจนของทั้งสองปฏิกิริยา

2.1 อัตราการเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เท่ากับกี่ $\text{cm}^3/\text{นาที}$

ตอบ

2.2 อัตราการเกิดแก๊สออกซิเจนเท่ากับกี่ $\text{cm}^3/\text{นาที}$

ตอบ

2.3 แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ กับแก๊สออกซิเจนแก๊สชนิดใดมีอัตราการเกิดมากกว่ากัน

ตอบ