ข้อสอบ หน่วยที่ 2 ปฏิกิริยาเคมี ภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษาที่ 2564

วิชา วิทยาศาสตร์เทคโนโลยีแฟชั่นและสิ่งทอ รหัสวิชา 30000-1307

ชื่อ..... ชั้น ปวส ...../.....

สาขาวิชา.....

**ตอนที่ 1** จงเลือกคำตอบที่ถูกต้อง

1. ปฏิกิริยาระหว่าง โลหะ กับ ออกซิเจน ที่พบในชีวิตประจำวันจะเป็นไปตามสมการในข้อใด
   1. สังกะสี + ออกซิเจน ⟶ สังกะสี+ ออกไซด์
   2. โครเมียม + ออกซิเจน ⟶ โครเมียม+ ออกไซด์
   3. แมกนีเซียม + ออกซิเจน ⟶ แมกนีเซียมออกไซด์
   4. เหล็ก + ออกซิเจน ⟶ เหล็ก+ ออกซิเจน
2. จากการทำปฏิกิริยาระหว่างอโลหะกับออกซิเจน สารที่ได้คือ อโลหะออกไซด์ ซึ่งเป็นแก๊สที่ได้จากการเผาไหม้เชื้อเพลิง ลอยตัวขึ้นสู่บรรยากาศ ขณะที่ฝนตก แก๊สเหล่านี้จะรวมตัวกับน้ำฝนกลายเป็นฝนกรด ดังนั้นจังหวัดใดจะเกิดภาวะฝนกรดเรียงลำดับจากมากสุดไปหาน้อยสุด
   1. กรุงเทพฯ
   2. ลำปาง
   3. สระบุรี
   4. ภูเก็ต
   1. 1 , 2 , 3 , 4
   2. 4 , 2 , 3 , 1
   3. 1 , 3 , 2 , 4
   4. 2 , 1 , 3 , 4
3. เมื่อนำลวดแมกนีเซียมใส่ลงในสารละลายกรด สารทั้ง 2 ทำปฏิกิริยาดังสมการเคมี

   แมกนีเซียม (Mg) + กรดไฮโดรคลอริก (HCl) ⟶ สาร ก + สาร ข

   สาร ก และ สาร ข จัดเป็นสารชนิดใด
   1. สารตั้งต้น
   2. ผลิตภัณฑ์
   3. ผลผลิต
   4. ข้อ 1 และ ข้อ 2 ถูกต้อง
4. สาร ก และสาร ข จากสมการในข้อ 3 คือสารใดตามลำดับ
   1. แก๊สไฮโดรเจน + เกลือ
   2. แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ + เกลือ
   3. น้ำ + เกลือ
   4. แก๊สไฮโดรเจน + น้ำ

LIVEWORKSHEETS

5. สาร ก จากข้อ 3 เขียนเป็นสูตรเคมีได้อย่างไร

1. $Mg_2$
2. $CO_2$
3. $H_2O$
4. $H_2$

6. จากสมการในข้อ 3 สารตั้งต้นชนิดใดเป็นสารประกอบ

1. แมกนีเซียม
2. กรดไฮโดรคลอริก
3. แมกนีเซียมคลอไรด์
4. แมกนีเซียมออกไซด์

7. น้ำปูนใสมีสมบัติเป็นเบส ถ้านำมาทำปฏิกิริยากับอะลูมิเนียมจะได้แก๊สชนิดใด

1. $O_2$
2. $H_2$
3. $N_2$
4. $CO_2$

8. สมการใดเป็นการเกิดปฏิกิริยาระหว่างโลหะกับน้ำ

1. $4Fe + 3O_2 \longrightarrow 2Fe_2O_3$
2. $2HCl + CaCO_3 \longrightarrow CaCl_2 + H_2O+CO_2$
3. $HCl + NaOH \longrightarrow NaCl + H_2O$
4. $Mg + 2H_2O \longrightarrow Mg(OH)_2 + H_2$

9. เมื่อนำหินปูน ($CaCO_3$) มาทำปฏิกิริยากับกรดไฮโดรคลอริก(HCl) จะได้ฟองแก๊สเกิดขึ้น แก๊สนั้นคือแก๊สอะไร

1. CO
2. $H_2$
3. $CO_2$
4. $O_2$

10. ทำไมจึงไม่ควรนำภาชนะอะลูมิเนียมมาใส่อาหารจำพวกแกงส้มหรือต้มยำ

1. เพราะทำให้ไม่น่ารับประทาน
2. เพราะอาหารจำพวกแกงส้มหรือต้มยำมีสมบัติเป็นกรด
3. เพราะอาหารจำพวกแกงส้มหรือต้มยำมีสมบัติเป็นเบส
4. เพราะอาหารจำพวกแกงส้มหรือต้มยำมีสมบัติเป็นกลาง

LIVEWORKSHEETS

**ตอนที่** 2 จงเติมคำในช่องว่าง

1. ปฏิกิริยาเคมี คืออะไร

2. ระบบและสิ่งแวดล้อม หมายความว่าอย่างไร

3. จงอธิบายปฏิกิริยาการดูดความร้อน และปฏิกิริยาการคายความร้อน

4. สมการเคมี หมายถึงอะไร

5. ปัจจัยที่มีผลต่อการเกิดปฏิกิริยาเคมี ได้แก่อะไรบ้าง

LIVEWORKSHEETS