

ชื่อ.....นามสกุล.....ห้อง.....เลขที่.....

ใบงานที่ 4 เรื่อง ปฏิกิริยาเคมีในชีวิตประจำวัน

จงเลือกชนิดของปฏิกิริยาเคมีของสมการเคมีต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

- 1) ปฏิกิริยาการสลายตัวผงฟู
- 2) ปฏิกิริยาการสังเคราะห์แสง
- 3) ปฏิกิริยาการถลุงแร่เหล็ก
- 4) ปฏิกิริยาการเกิดสนิมเหล็ก
- 5) ปฏิกิริยาการสลายตัวของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์
- 6) ปฏิกิริยาการเผาไหม้แก๊สมีเทน
- 7) ปฏิกิริยาระหว่างโลหะโซเดียมกับน้ำ
- 8) ปฏิกิริยาระหว่างสารละลายโซดาไฟกับกรดเกลือ
- 9) ปฏิกิริยาระหว่างหินปูนกับสารละลายน้ำส้มสายชู
- 10) ปฏิกิริยาการเกิดน้ำ

ข้อ	ปฏิกิริยาเคมี	สมการเคมี
1.		$\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
2.		$4\text{Fe}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}(\text{s})$
3.		$\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + 3\text{C}(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} 4\text{Fe}(\text{s}) + 3\text{CO}_2(\text{g})$
4.		$\text{CaCO}_3(\text{s}) + 2\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$
5.		$\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
6.		$2\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g})$
7.		$2\text{Na}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$
8.		$6\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \xrightarrow[\text{คลอโรฟิลล์}]{\text{แสง}} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{aq}) + 6\text{O}_2(\text{g})$
9.		$2\text{NaHCO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g})$
10.		$2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$