

แบบฝึกหัดตอนที่ 2 การใช้สัญลักษณ์ทางเคมีและการเขียนสูตรสารประกอบ

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น ม. เลขที่

คำชี้แจง

1. แบบทดสอบฉบับนี้มีจำนวน 10 ข้อ ประกอบด้วยข้อคำถามแบบเลือกตอบและข้อคำถามอัตนัยหรือเขียนสมการเคมี
2. เวลาที่ใช้ในการทำแบบทดสอบจำนวน 15 นาที
3. สำหรับข้อคำถามแบบเลือกตอบ ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงตัวเลือกเดียว

1. ข้อใดต่อไปนี้เป็นจับคู่ “ชื่อธาตุ – สัญลักษณ์” ได้ถูกต้อง

ก. โซเดียม – So

ข. แมกนีเซียม – Mg

ค. แคลเซียม – C

ง. คลอรีน – Cl₂

2. ข้อใดต่อไปนี้เป็น “สูตรโมเลกุลของแก๊สออกซิเจน”

ก. O

ข. O₂

ค. O³

ง. O₂₂

3. ข้อใดต่อไปนี้เป็น “สารประกอบ” ไม่ใช่ธาตุเดี่ยว

ก. O₂

ข. N₂

ค. NaCl

ง. Fe

4. จากคูไอออน Mg^{2+} และ Cl^- สารประกอบที่เป็นกลางมีสูตรใด

ก. $MgCl$

ข. Mg_2Cl

ค. $MgCl_2$

ง. Mg_2Cl_2

5. สูตรของ “อะลูมิเนียมออกไซด์” เขียนได้ถูกต้องในข้อใด

ก. AlO

ข. Al_2O_3

ค. AlO_2

ง. Al_2O

6. ข้อใดแสดงสถานะของสารในสมการต่อไปนี้ได้ถูกต้อง

“โซเดียมคลอไรด์ของแข็งละลายในน้ำเกิดเป็นสารละลายโซเดียมคลอไรด์”

ก. $NaCl (s) \xrightarrow{H_2O} NaCl (l)$

ข. $NaCl (aq) \xrightarrow{H_2O} NaCl (s)$

ค. $NaCl (g) \xrightarrow{H_2O} NaCl (aq)$

ง. $NaCl (s) \xrightarrow{H_2O} NaCl (aq)$

7. ข้อใดแสดงสถานะของสารในสมการ “ $CaCO_3$ สลายตัวเป็น CaO และ CO_2 ” ได้ถูกต้อง

ก. $CaCO_3 (aq) \rightarrow CaO (aq) + CO_2 (l)$

ข. $CaCO_3 (s) \rightarrow CaO (s) + CO_2 (g)$

ค. $CaCO_3 (g) \rightarrow CaO (g) + CO_2 (g)$

ง. $CaCO_3 (l) \rightarrow CaO (l) + CO_2 (l)$

