

## กระดาษคำถาม (Questions) ฝึกฝน 20 ข้อ

Username: ระดับ: ชี้อ-สกุล:  
(ตัวอย่าง 10 ข้อ) 3.เคมี ม.4 ทั้งหมด

1. คำถาม สารเมื่อได้รับหรือคายความร้อน จะทำให้สารมีการเปลี่ยนแปลง

- ก. เปลี่ยนอุณหภูมิ
  - ข. เปลี่ยนสถานะ
  - ค. มีการขยายตัวหรือหดตัว
  - ง. เกิดกระแสไฟฟ้า
- ข้อใดสรุปได้ถูกต้อง (ID02523A4140952)

- 1.> ข้อ ก. ข. และ ค.
- 2.> ข้อ ก. ค. และ ง.
- 3.> ข้อ ก. ข. และ ง.
- 4.> ข้อ ข. ค. และ ง.
- 5.> ข้อ ก. ข. ค. และ ง.

2. คำถาม เมื่อใส่สารประกอบชนิดหนึ่งที่เป็นของแข็งจำนวนเล็กน้อย ลงในหลอดแก้วที่มีน้ำบรรจุ อยู่เกือบเต็ม แล้วคนจนกระทั่งไม่เกิดการเปลี่ยนแปลงอีกต่อไป พบว่าของแข็งส่วนใหญ่ ไม่ละลายน้ำ สารละลายที่เกิดขึ้นมีคุณสมบัติข้อใด (ID02523A4152849)

- 1.> เจือจางและอิมัลชันขวยิ่ง
- 2.> เจือจางและอิมัลชัน
- 3.> เจือจางและไม่อิมัลชัน
- 4.> เข้มข้นและไม่อิมัลชัน
- 5.> เข้มข้นและอิมัลชัน

3. คำถาม น้ำกระด้างชนิดหนึ่งเมื่อนำมาต้มทำให้เย็นแล้วกรองปรากฏว่ามีตะกอนชนิดหนึ่งติดอยู่บนกระดาษกรอง สารดังกล่าวน่าจะเป็นสารใด (ID02523A4135956)

- 1.> แคลเซียมคาร์บอเนต
- 2.> แคลเซียมไบคาร์บอเนต
- 3.> แคลเซียมซัลเฟต
- 4.> แมกนีเซียมคลอไรด์
- 5.> แมกนีเซียมไบคาร์บอเนต

4. คำถาม สารที่ทำให้น้ำตาไหลเวลาที่นั้นหัวหอมคือสารใด (ID02523A4140215)

- 1.> กรดอะซิติก
- 2.> กรดไฮโดรคลอริก
- 3.> กรดไนตริก
- 4.> กรดซัลฟูริก
- 5.> กรดไพรูวิก

5. คำถาม กำหนดให้เมื่อความสูงเพิ่มขึ้น 11 เมตร จะทำให้ความสูงของลำปรอทในบารอมิเตอร์ปรอท ลดลง 1 มิลลิเมตร ถ้าวัดความดันของอากาศที่ยอดเขาแห่งหนึ่งได้เท่ากับ 0.80 บรรยากาศ โดยในขณะนั้นวัดความดันที่ระดับน้ำทะเลได้เท่ากับ  $1.01 \times 10^5 \text{ N/m}^2$  จงคำนวณหาความสูงของยอดเขาแห่งนั้น เทียบกับระดับน้ำทะเล ตอบในหน่วยเมตร (ID02523A4140910)

- 1.> 1,672
- 2.> 2,508
- 3.> 4,235
- 4.> 5,434
- 5.> 6,688

6. คำถาม สารในข้อใดต่อไปนี้เมื่อเติมลงไปใต้น้ำบริสุทธิ์แล้วทำให้น้ำไม่นำไฟฟ้า (ID02523A4140650)

- 1.>  $\text{CH}_3\text{Cl}$
- 2.>  $\text{HCl}$
- 3.>  $\text{NH}_3$
- 4.>  $\text{NaCl}$
- 5.>  $\text{NaOH}$

7. คำถาม พิจารณาข้อความต่อไปนี้

- ก. กรดแก่เป็นกรดที่มีความเข้มข้นของเนื้อกรดมาก
  - ข. สารละลายที่เป็นกรดเพิ่มขึ้น จะมีค่า pH ลดลง
  - ค. อินดิเคเตอร์เป็นเครื่องมือที่ใช้วัดค่า pH
- ข้อความใดกล่าวถูกต้อง (ID02523A4152858)

- 1.> ข้อ ก.
- 2.> ข้อ ข.
- 3.> ข้อ ค.
- 4.> ข้อ ก. และ ข.
- 5.> ข้อ ข. และ ค.

8. คำถาม ทำไมจึงอาจเกิดอันตรายได้ถ้าเจ็องกรดซัลฟูริกโดยการเติมน้ำลงไปในขณะที่กรดซัลฟูริกเข้มข้น (ID02523A4140238)

- 1.> เพราะน้ำเกิดการแตกตัวเป็นไอออนอย่างรุนแรง
- 2.> กรดซัลฟูริกสลายตัวให้ก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ซึ่งเป็นพิษ
- 3.> อาจเกิดการลุกไหม้เนื่องจากน้ำแตกตัวได้ไฮโดรเจนซึ่งติดไฟได้
- 4.> ความร้อนที่เกิดขึ้นอย่างรวดเร็วจะทำให้เกิดไอน้ำ
- 5.> กรดซัลฟูริกเกิดการขยายตัวอย่างรวดเร็วอาจทำให้ภาชนะแตกได้

9. คำถาม ในเรื่องความปลอดภัยของผู้ใช้ก๊าซปิโตรเลียมเหลว(แอลพีจี)ในครัวเรือน ข้อใดต่อไปนี้ ไม่ถูกต้อง (ID02523A4140929)

- 1.> หากได้กลิ่นหรือสงสัยว่าก๊าซรั่ว ให้ปิดสวิตช์และดึงปลั๊กเครื่องใช้ไฟฟ้าในบริเวณนั้น ให้หมด
- 2.> การติดตั้งก๊าซอยู่ในแนวตั้ง พื้นที่ราบแห้งแข็งแรง อากาศถ่ายเทได้ดี
- 3.> การใช้เตาไฟอย่าเปิดไฟจนลุกท่วมภาชนะ

<p>4.&gt; หมั่นทำความสะอาดหัวเตาอยู่เสมอ และห้ามนำถังก๊าซไปเติมที่สถานีบริการ</p> <p>5.&gt; การตรวจดูรอยรั่วของก๊าซทำได้โดยใช้น้ำสบู่ทา</p>
<p>10. <u>คำถาม</u> ผสมสารละลายของปุ๋ยแอมโมเนียมไนเตรต กับโปตัสเซียมไฮดรอกไซด์ แล้วนำไปอุ่นให้ร้อนจะเกิดปฏิกิริยาให้ก๊าซอะไร (ID02523A4140105)</p> <p>1.&gt; NH<sub>3</sub></p> <p>2.&gt; N<sub>2</sub></p> <p>3.&gt; H<sub>2</sub></p> <p>4.&gt; O<sub>2</sub></p> <p>5.&gt; NO</p>
<p>11. <u>คำถาม</u> สารละลายเกลือในงานปล่อยทิ้งไว้ให้แห้งในอากาศ หลังจาก 2-3 วันต่อมา มีสารสีขาวเหลืออยู่ ขบวนการใดต่อไปนี้ที่เกี่ยวข้องกับการเปลี่ยนแปลงดังกล่าว (ID02523A4152848)</p> <p>1.&gt; การละลายและการแพร่</p> <p>2.&gt; การละลายและการกลั่น</p> <p>3.&gt; การระเหยและการกลั่น</p> <p>4.&gt; การระเหยและการตกผลึก</p> <p>5.&gt; การกลั่นและการตกผลึก</p>
<p>12. <u>คำถาม</u> ธาตุใดต่อไปนี้มีคุณสมบัติทางกายภาพของโลหะ แต่มีคุณสมบัติทางเคมีของอโลหะ (ID02523A4134545)</p> <p>1.&gt; อาร์กอน</p> <p>2.&gt; แบเรียม</p> <p>3.&gt; แคลเซียม</p> <p>4.&gt; ซิลิกอน</p> <p>5.&gt; ฟลูออรีน</p>
<p>13. <u>คำถาม</u> ออกไซด์ในข้อใดไม่ส่งผลกระทบต่ออากาศ (ID02523A4135735)</p> <p>1.&gt; ซัลเฟอร์ไดออกไซด์</p> <p>2.&gt; ซัลเฟอร์ไตรออกไซด์</p> <p>3.&gt; ไนโตรเจนไดออกไซด์</p> <p>4.&gt; ไนโตรเจนออกไซด์</p> <p>5.&gt; คาร์บอนมอนอกไซด์</p>
<p>14. <u>คำถาม</u> ข้อความใดต่อไปไม่ถูกต้อง (ID02523A4152844)</p> <p>1.&gt; ปีนี้เป็น “ปีแห่งอินสไตน์” ครบ 100 ปี การค้นพบทฤษฎีสัมพัทธภาพ</p> <p>2.&gt; พ.ศ. 2548 ยานขององค์การอวกาศยุโรปปล่อยลงบนดวงจันทร์ไททัน</p> <p>3.&gt; วันนักประดิษฐ์ของไทยกำหนดขึ้นในเดือนกุมภาพันธ์ของทุกปี</p> <p>4.&gt; กัญชาเป็นสารเสพติดประเภทที่ 5 มีสารออกฤทธิ์ ที่สำคัญ คือ ไมตราจันนิน</p> <p>5.&gt; ไฮดราซีน (Hydrazine) ใช้เป็นเชื้อเพลิงสำหรับยานอวกาศ</p>

15. คำถาม น้ำตาลกลูโคสเผาไหม้อย่างสมบูรณ์จะได้สารในข้อใด (ID02523A4152854)

- 1.> ไฮโดรเจนเพออกไซด์และคาร์บอนไดออกไซด์
- 2.> ไฮโดรเจนเพออกไซด์และคาร์บอนมอนอกไซด์
- 3.> ไดไฮโดรเจนออกไซด์และคาร์บอนออกไซด์
- 4.> ไฮโดรเจนออกไซด์และคาร์บอนมอนอกไซด์
- 5.> ไดไฮโดรเจนออกไซด์และคาร์บอนไดออกไซด์

16. คำถาม ถ้าทำสารละลายเบส หกหรือโตนตัวเรา เพื่อความปลอดภัยจะใช้สารในข้อใดสะเทิน (ID02523A4152846)

- 1.> น้ำส้มสายชูเจือจาง
- 2.> น้ำปริมาณมาก
- 3.> กรดเกลือเข้มข้น
- 4.> แอลกอฮอล์
- 5.> โซเดียมไฮดรอกไซด์

17. คำถาม นอกจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์แล้ว ก๊าซใดต่อไปนี้อาจถือว่าเป็นก๊าซเรือนกระจก (ID02523A4152851)

- 1.> ฟลูโอโรคาร์บอน
- 2.> คาร์บอนมอนอกไซด์
- 3.> ซัลเฟอร์ไดออกไซด์
- 4.> ไนโตรเจนไดออกไซด์
- 5.> มีเทน

18. คำถาม สารละลายชนิดหนึ่งมีความเข้มข้น 12 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนักมีความหนาแน่น  $1.3 \text{ g/cm}^3$  ความเข้มข้นเปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนักต่อปริมาตรเป็นเท่าใด (ID02523A4140152)

- 1.> 9.2
- 2.> 10.5
- 3.> 13.0
- 4.> 15.6
- 5.> 17.7

19. คำถาม นักธรณีวิทยาสงสัยว่าหินก้อนหนึ่งอาจเป็นซอล์ก  $\text{CaCO}_3$  หรือโดโลไมต์  $\text{MgCO}_3$  เขาทำการทดสอบโดยหยดกรดลงไปปรากฏว่าเกิดก๊าซดังต่อไปนี้อย่างรุนแรง จากผลการทดสอบสรุปได้ (ID02523A4140039)

- 1.> หินดังกล่าวไม่ใช่ซอล์ก แต่เป็น โดโลไมต์
- 2.> หินดังกล่าวไม่ใช่โดโลไมต์ แต่เป็นซอล์ก
- 3.> หินอาจเป็นซอล์กหรือโดโลไมต์
- 4.> หินดังกล่าวอาจเป็นซอล์ก
- 5.> หินดังกล่าวไม่ใช่ทั้งซอล์กและโดโลไมต์ แต่เป็นควอร์ซ ( $\text{SiO}_2$ )

20. คำถาม น้ำประปาจัดเป็นสารประเภทใดต่อไปนี้ (ID02523A4152845)

- 1.> ของผสม
- 2.> สารละลาย

- 3.> อีเมลชั้น
- 4.> สารประกอบ
- 5.> สารแขวนลอย

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

www.mothership456.com

## เฉลยคำตอบ (Answers) ฝึกฝน 20 ข้อ

Username: ระดับ: ชื่อ-สกุล:  
(ตัวอย่าง 10 ข้อ) 3.เคมี ม.4 ทั้งหมด

1. คำตอบ 5.>

คำอธิบาย รูปภาพประกอบเฉลย

2. คำตอบ 2.>

คำอธิบาย

- สารละลายเข้มข้น คือ สารละลายที่ประกอบด้วยตัวละลายปริมาณมาก มีตัวทำละลายปริมาณน้อย
- สารละลายเจือจาง คือ สารละลายที่ประกอบด้วยตัวละลายปริมาณน้อย มีตัวทำละลายปริมาณมาก

3. คำตอบ 1.>

คำอธิบาย

- น้ำอ่อน (Soft water) คือน้ำในสภาพปกติทั่วไป มีแคลเซียมและแมกนีเซียมเจือปนอยู่ในน้ำปริมาณน้อยกว่าหรือเท่ากับ 50 มิลลิกรัม/ลิตร เช่นน้ำฝน น้ำกลั่น
- น้ำกระด้าง (Hard water) คือน้ำที่มีมีแคลเซียมและแมกนีเซียมปนอยู่ตั้งแต่ 150 มิลลิกรัม/ลิตรขึ้นไป สาเหตุที่เกิดน้ำกระด้าง เนื่องมาจากเกิดจากการย่อยสลายสารอินทรีย์บนชั้นผิวดิน แล้วรวมตัวกับน้ำเกิดเป็นกรดคาร์บอนิก (carbonic acid) ซึ่งเป็นกรดอ่อน เมื่อไหลซึมไปสัมผัสกับชั้นหินที่เป็นด่าง โดยเฉพาะชั้นหินปูนซึ่งมีแคลเซียมคาร์บอเนต ( $\text{CaCO}_3$ ) และแมกนีเซียมคาร์บอเนต ( $\text{MgCO}_3$ ) เป็นองค์ประกอบหลัก จะละลายหินปูนมากับน้ำทำให้มีปริมาณ แคลเซียมและแมกนีเซียมมากขึ้น ส่งผลให้ความกระด้างของน้ำเพิ่มขึ้น

4. คำตอบ 5.>

คำอธิบาย รูปภาพประกอบเฉลย

5. คำตอบ 1.>

คำอธิบาย ความดันบรรยากาศ มักจะเขียนย่อว่า atm(บรรยากาศ) อาจเรียกว่า standard atmosphere ความดัน 1 atm คือ ความดันบรรยากาศโดยเฉลี่ย บนผิวโลก วัดที่ระดับน้ำทะเล มีค่าเท่ากับ 760 mmHg หรือ 101.325 kPa(kiloPascalหรือN/m<sup>2</sup>)  
ฉะนั้น ความดันระดับน้ำทะเล 1 atm มีค่าเท่ากับ 760 mmHg  
ความดันของอากาศที่ยอดเขา 0.80 atm จะมีค่าเท่ากับ  $0.8 \times 760 = 608$  mmHg  
แสดงว่าเมื่ออยู่บนยอดเขา ความดันจะลดลงเท่ากับ  $760 - 608 = 152$  mmHg  
จากโจทย์ความสูงของลำปรอทในบารอมิเตอร์ปรอท ลดลง 1 mmHg เมื่อความสูงเพิ่มขึ้น 11 เมตร  
แสดงว่าเมื่อความดันจะลดลง 152 mmHg ความสูงจะเพิ่มขึ้น  $152 \times 11 = 1,672$  เมตร

6. คำตอบ 1.>

คำอธิบาย  $\text{CH}_3\text{Cl}$ =คลอโรมีเทน / $\text{HCl}$ =กรดไฮโดรคลอริก(กรดเกลือ) /แอมโมเนีย= $\text{NH}_3$   
/โซเดียมคลอไรด์(เกลือแกง)= $\text{NaCl}$  / $\text{NaOH}$  =โซเดียมไฮดรอกไซด์(โซดาไฟหรือคอสติกโซดา)

อิเล็กโทรไลต์ (Electrolyte) หมายถึง สารที่เมื่อละลายในน้ำจะนำไฟฟ้าได้ เนื่องจากมีไอออนซึ่งอาจจะเป็นไอออนบวกหรือไอออนลบเคลื่อนที่อยู่ในสารละลาย สารละลายอิเล็กโทรไลต์นี้อาจเป็นสารละลายกรด เบส หรือเกลือก็ได้ ตัวอย่างเช่น สารละลายกรดเกลือ (HCl) สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) และสารละลายของเกลือ  $KNO_3$  เป็นต้น โดยในสารละลายดังกล่าวประกอบด้วยไอออน  $H^+$ ,  $Cl^-$ ,  $OH^-$ ,  $K^+$  และ  $NO_3^-$  ตามลำดับ

นอนอิเล็กโทรไลต์ (Non-electrolyte) หมายถึง สารที่ไม่สามารถนำไฟฟ้าได้เมื่อละลายน้ำ ทั้งนี้เนื่องจากสารพวกนอนอิเล็กโทรไลต์ จะไม่สามารถแตกตัวเป็นไอออนได้ เช่น น้ำบริสุทธิ์ น้ำตาล แอลกอฮอล์ เป็นต้น

7. คำตอบ 2.>

คำอธิบาย ก. ผิด กรดจะมีความเข้มข้นมากหรือน้อยขึ้นอยู่กับปริมาณน้ำและเนื้อกรดที่มาผสมกัน  
ค. ผิด อินดิเคเตอร์เป็นสารที่ใช้ทดสอบ pH ไม่ใช่เครื่องมือ

8. คำตอบ 4.>

คำอธิบาย กรดซัลฟูริก(Sulfuric acid) หรือเรียก กรดกำมะถัน, ไฮโดรเจนซัลเฟต มีสูตรเป็น  $H_2SO_4$  เป็นสารละลายที่มีฤทธิ์เป็นกรดแก่ ไม่มีสี มีกลิ่นฉุน ละลายในน้ำได้ เมื่อเทน้ำลงไปจะเกิดการละลายและคายความร้อนออกมาจำนวนมาก

9. คำตอบ 1.>

คำอธิบาย ปิด-เปิดสวิตช์หรือดึงปลั๊ก-เสียบปลั๊กเครื่องใช้ไฟฟ้า จะทำให้เกิดประกายไฟขึ้นได้

10. คำตอบ 1.>

คำอธิบาย  $NH_4NO_3(aq) + KOH(aq) \rightarrow KNO_3(aq) + H_2O(l) + NH_3(g)$   
จะได้อาซิแอมโมเนีย =  $NH_3(g)$  แทนก๊าซ (s) แทนของแข็ง (l) แทนของเหลว (aq) แทนสารที่ละลายในน้ำ

11. คำตอบ 4.>

คำอธิบาย รูปภาพประกอบเฉลย

12. คำตอบ 4.>

คำอธิบาย

- คุณสมบัติของโลหะ ส่วนมากอยู่ในสถานะของแข็งยกเว้นปรอท เป็นของเหลว ณ อุณหภูมิปกติ ชัดเป็นมันวาว ส่วนมากมีจุดหลอมเหลวและจุดเดือดสูง นำความร้อนและไฟฟ้าได้ดี แต่เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้นโลหะจะนำไฟฟ้าได้น้อยลง มีความหนาแน่นสูง เหนียว ดึงเป็นเส้นหรือตีแผ่เป็นแผ่นได้ เคาะเสียงดังกังวาน มีความโน้มเอียงที่จะเสียอิเล็กตรอนเมื่อรวมตัวกับโลหะ ส่วนใหญ่ทำปฏิกิริยากับสารละลายกรดได้แก๊สไฮโดรเจน เมื่อทำปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจนได้สารประกอบออกไซด์ที่ละลายน้ำแล้วมีสมบัติเป็นเบส
- คุณสมบัติของอโลหะ มีทั้งสถานะของแข็ง ของเหลว และแก๊ส ณ อุณหภูมิปกติ ชัดไม่เป็นมันวาว ส่วนมากมีจุดหลอมเหลวและจุดเดือดต่ำ เป็นฉนวนไฟฟ้า ยกเว้นแกรไฟต์ มีความหนาแน่นต่ำ เปราะ ดึงเป็นเส้นหรือตีแผ่เป็นแผ่นไม่ได้ เคาะไม่มีเสียงดังกังวาน มีความโน้มเอียงที่จะรับอิเล็กตรอนเมื่อรวมตัวกับโลหะ ไม่ทำปฏิกิริยากับสารละลายกรด เมื่อรวมตัวกับแก๊สออกซิเจนจะได้สารประกอบออกไซด์ที่ละลายน้ำแล้วมีสมบัติเป็นกรด
- คุณสมบัติของกึ่งโลหะ (metalloid) เป็นกลุ่มธาตุที่มีสมบัติก้ำกึ่งระหว่างโลหะ และอโลหะ เช่น ธาตุซิลิคอน และเจอร์เมเนียม มีสมบัติบางประการคล้ายโลหะ เช่น นำไฟฟ้าได้บ้างที่อุณหภูมิปกติ และนำไฟฟ้าได้มากขึ้นเมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น เป็นของแข็ง เป็นมันวาวสีเงิน จุดเดือดสูง แต่เปราะแตกง่ายคล้ายอโลหะ

## 13. คำตอบ 5.&gt;

คำอธิบาย โดยปกติแล้ว น้ำฝนมีสถานะเป็นกรดอ่อนๆ โดยมีค่า pH อยู่ที่ประมาณ 5.6 แต่ด้วยมลพิษทางอากาศมาเพิ่มความเป็นกรดของน้ำฝน จึงทำให้น้ำฝนอาจมีค่า pH อยู่ในช่วง 4.2 ถึง 4.4 ปฏิกิริยาการฝนกรดเกิดขึ้นจากการรวมตัวกันของน้ำฝนและก๊าซออกไซด์ของ โลหะบางชนิดในอากาศ เช่น ก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ และไนโตรเจนออกไซด์

## 14. คำตอบ 4.&gt;

คำอธิบาย กัญชา มีสารประกอบกลุ่มแคนนาบินอยด์ (Cannabinoid) อยู่ 2 ชนิดสำคัญ ได้แก่ สาร CBD (Cannabidiol) และสาร THC (Tetrahydrocannabinol)

- สาร CBD สามารถนำมาใช้ประโยชน์ในทางการแพทย์ได้ คือ ลดความวิตกกังวล ผ่อนคลาย ลดอาการปวด ช่วยให้นอนหลับได้ดีขึ้น ไม่มีผลต่อจิตประสาท และไม่ก่อให้เกิดการเสพติด)
- สาร THC หรือสารเมา เป็นสารที่ออกฤทธิ์ต่อจิตและประสาท โดยสารนี้จะออกมาพร้อมกับสาร CBD ตอนสกัดกัญชา หากร่างกายได้รับสาร THC มากเกินไป อาจก่อให้เกิดผลกระทบต่อร่างกาย เช่น ความดันโลหิตเปลี่ยนแปลงอย่างรุนแรง ใจสั่น สติแปรปรวน ประสาทหลอน เกิดภาพหลอน หูแว่ว หวาดระแวง ความจำระยะสั้นแยลง สมรรถภาพการทำงานแยลงโดยกะทันหัน มีผลอย่างมากต่อระบบสมอง โดยเฉพาะในกลุ่มเด็กที่มีอายุน้อยกว่า 25 ปี ผู้ที่มีความเสี่ยงต่อการเป็นโรคจิตเวช เพิ่มความเสี่ยงเกิดอาการประสาทหลอนอย่างถาวร สูงถึง 20%

## 15. คำตอบ 5.&gt;

คำอธิบาย น้ำตาลกลูโคสเผาไหม้อย่างสมบูรณ์จะได้ น้ำ+คาร์บอนไดออกไซด์ นอกจากคำว่า "น้ำ" ที่เรารู้จักกันดีแล้ว น้ำยังมีชื่ออื่น ๆ อีกหลากหลาย เช่น

- ไดไฮโดรเจน มอนอกไซด์ (Dihydrogen monoxide)
- ไฮโดรเจนไฮดรอกไซด์ (Hydrogen hydroxide)
- ไดไฮโดรเจนออกไซด์ (Dihydrogen oxide)
- ไฮโดรเจนมอนอกไซด์ (Hydrogen monoxide)
- ไฮดรอล (Hydrol)

## 16. คำตอบ 1.&gt;

คำอธิบาย การสะเทิน หมายถึง การทำให้เป็นกลาง ในทางเคมี เป็นกลาง หมายถึง ค่า pH เท่ากับ 7 เมื่อโดนสารละลายเบส หกหรือโดนตัวเรา ควรใช้กรดอ่อนในการสะเทิน คือ น้ำส้มสายชูเจือจาง (โซเดียมไฮดรอกไซด์หรือโซดาไฟเป็นกรดเข้มข้น)

## 17. คำตอบ 5.&gt;

คำอธิบาย ก๊าซเรือนกระจก (Greenhouse Gas) คือ ก๊าซที่เป็นองค์ประกอบของบรรยากาศโลกห่อหุ้มโลกไว้เสมือนเรือนกระจก ก๊าซเหล่านี้มีความจำเป็นต่อการรักษาอุณหภูมิในบรรยากาศของโลกให้คงที่ ซึ่งหากบรรยากาศโลกไม่มีก๊าซเรือนกระจกในชั้นบรรยากาศ จะทำให้อุณหภูมิในตอนกลางวันนั้นร้อนจัด และในตอนกลางคืนนั้นหนาวจัด แต่ถ้ามีก๊าซเรือนกระจก จะทำให้อุณหภูมิในบรรยากาศโลกไม่เปลี่ยนแปลงอย่างฉับพลัน ก๊าซเรือนกระจกที่สำคัญ คือ ไอน้ำ ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ โอโซน มีเทนและไนตรัสออกไซด์ สารซีเอฟซี เป็นต้น

## 18. คำตอบ 4.&gt;

คำอธิบาย

1. ตัวทำละลาย (solvent) หมายถึง สารที่มีความสามารถในการทำให้สารต่างๆ ละลายได้ โดยไม่ทำปฏิกิริยาเคมีกับสารนั้น

2. ตัวละลาย (solute) หมายถึง

สารที่ถูกตัวทำละลายละลายให้กระจายออกไปทั่วในตัวทำละลายโดยไม่ทำปฏิกิริยาเคมีต่อกัน สารละลายมีทั้ง 3 สถานะ คือ สารละลายของแข็ง สารละลายของเหลว และสารละลายแก๊ส(คุณภาพประกอบเฉลี่ย)

สารละลายชนิดหนึ่งมีความเข้มข้น 12 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก หมายความว่า

สารละลาย 100g มีตัวละลาย 12g สารละลายนี้มีความหนาแน่น  $1.3 \text{ g/cm}^3$

$$\text{ความหนาแน่นของสารละลาย} = \frac{\text{มวลสารละลาย}}{\text{ปริมาตรสารละลาย}} \quad \text{หรือ} \quad \text{ปริมาตรสารละลาย} = \frac{\text{มวลสารละลาย}}{\text{ความหนาแน่นของสารละลาย}}$$

$$\text{หาค่า ปริมาตรสารละลาย} = \frac{100\text{g}}{1.3 \text{ g/cm}^3} = 76.92 \text{ cm}^3$$

ฉะนั้น ปริมาตรสารละลาย  $76.92 \text{ cm}^3$  มีตัวละลาย 12g

$$\text{ถ้าปริมาตรสารละลาย } 100 \text{ cm}^3 \text{ มีตัวละลาย} = \frac{(100 \text{ cm}^3)(12\text{g})}{76.92 \text{ cm}^3} = 15.6\text{g} \text{ Ans}$$

19. คำตอบ 3.>

คำอธิบาย โดโลไมต์มีความคล้ายคลึงกับแร่แคลไซต์มาก แคลไซต์ประกอบด้วยแคลเซียมคาร์บอเนต(ซอล์ก)

ในขณะที่โดโลไมต์เป็นแคลเซียมแมกนีเซียมคาร์บอเนต แร่ทั้งสองชนิดนี้เป็นหนึ่งในคู่ของแร่ที่พบได้บ่อยที่สุด

จนยากที่จะแยก 2 ชนิดนี้ออกจากกัน วิธีที่ดีที่สุดในการแยกชนิดแร่ทั้งสองชนิด คือ

การพิจารณาความแข็งและปฏิกิริยากับกรดเกลือ แคลไซต์มีความแข็ง 3 ในขณะที่โดโลไมต์แข็งกว่าเล็กน้อยที่ 3.5 ถึง 4 แคลไซต์และโดโลไมต์สามารถทำปฏิกิริยากับกรดเกลือในสถานะที่เย็น จะเกิดก๊าซดังฟู่อย่างรุนแรงออกมา

20. คำตอบ 2.>

คำอธิบาย น้ำประปาจะถูกผสมด้วยสารเคมี เช่น สารส้มและปูนขาว เพื่อทำการปรับปรุงคุณภาพน้ำดิบ

สารละลายสารส้มจะช่วยให้มีการตกตะกอนได้ดียิ่งขึ้น

และสารละลายปูนขาวจะช่วยยับยั้งการเจริญเติบโตของตะไคร่น้ำหรือสาหร่ายในน้ำ หรือบางครั้งจะมีการเติมคลอรีน เพื่อทำการฆ่าเชื้อโรคที่อาจปะปนมา