



โครงการสอบประเมินและพัฒนาสู่ความเป็นเลิศทางคณิตศาสตร์และวิทยาศาสตร์
Thailand Educational Development and Evaluation Tests (TEDET)

เฉลยแบบทดสอบ ประจำปี 2562 สอบ All Star Intelligent Contest

วิชาวิทยาศาสตร์ ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

ข้อ	คำตอบ	ข้อ	คำตอบ
1	3	16	3
2	4	17	4
3	4	18	2, 3
4	5	19	5
5	4	20	2, 3
6	1, 4, 5	21	3
7	5	22	5
8	1, 2	23	4
9	4, 5	24	5
10	2	25	2, 5
11	4	26	4
12	5	27	5
13	3	28	3
14	5	29	5
15	3, 4	30	4

Powered by



1. ยูเรียเกิดจากการสลายตัวของโปรตีน และส่วนใหญ่จะถูกขับออกทางน้ำปัสสาวะ ยูเรียเป็นของเสีย แต่จะไม่ถูกขับออกจากร่างกายจนหมด ทั้งนี้ก็เพื่อรักษาสมดุลของความดันออสโมซิสในร่างกายของเรา เนื่องจากยูเรียที่ถูกกรองผ่านไตแล้วจะมีความเข้มข้นมากขึ้น ดังนั้นความเข้มข้นของยูเรียในน้ำปัสสาวะจึงสูงมาก

2. หลังการตกไข่ ถ้าไม่มีการปฏิสนธิเกิดขึ้น จะเริ่มมีประจำเดือนประมาณ 14 วัน หลังจากไข่ตก

3. การที่ B จับไม้บรรทัดที่กำลังตกลงมาได้ เป็นการตอบสนองที่ไม่ได้เกิดขึ้นจากสัญชาตญาณ แต่เป็นปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นเนื่องจากการตัดสินใจและคำสั่งของเซรีบรัม

4. การตรวจพบกรดอะมิโนใน @ ไม่สามารถบอกได้ว่ามีความผิดปกติเกิดขึ้นที่ตับ เนื่องจากกรดอะมิโนจะถูกดูดซึมกลับจากหลอดเลือดฝอยเข้าสู่หลอดเลือดฝอย 100%

5. เนื่องจากยิ่งสูง อากาศยิ่งเบาบางลง ทำให้ร่างกายขาดออกซิเจน เพื่อให้ร่างกายได้รับออกซิเจนในปริมาณที่เพียงพอ ร่างกายจึงกระตุ้นให้มีการสร้างเซลล์เม็ดเลือดแดงมากขึ้น ดังนั้น คนที่ใช้ชีวิตอยู่บนพื้นที่ที่สูงมาก ๆ คือ ๐
ถ้าแบคทีเรียเข้าสู่ร่างกาย ร่างกายจะสร้างเซลล์เม็ดเลือดขาวเพิ่มขึ้นเพื่อป้องกันร่างกายจากการติดเชื้อแบคทีเรีย ดังนั้น คนที่มีบาดแผลบนร่างกาย หรือคนที่ได้รับแบคทีเรียเป็นจำนวนมาก คือ ๖

6. ๒ ถ้าความเข้มข้นของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ในอากาศจากการหายใจเข้าเพิ่มขึ้น อัตราเร็วในการหายใจจะเพิ่มขึ้น
๓ ถ้าความเข้มข้นของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ในอากาศจากการหายใจเข้าลดลง อัตราเร็วในการหายใจจะลดลง และถ้าความเข้มข้นของแก๊สออกซิเจนในอากาศจากการหายใจเข้าลดลง อัตราเร็วในการหายใจจะเพิ่มขึ้น
๔ ถ้าอยู่ในพื้นที่ที่ปิดสนิทเป็นเวลานาน ความเข้มข้นของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ในอากาศจะเพิ่มขึ้น อากาศจากการหายใจเข้าจึงมีความเข้มข้นของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เพิ่มขึ้น อัตราเร็วในการหายใจจึงเพิ่มขึ้น

7. ① หลอดเลือดฝอยบางที่สุด แต่หลอดเลือดที่มีความดันเลือดต่ำที่สุด คือ หลอดเลือดเวน
- ② หลอดเลือดฝอยมีผลรวมพื้นที่หน้าตัดทั้งหมดของหลอดเลือดมากที่สุด แต่หลอดเลือดที่มีความดันเลือดต่ำที่สุด คือ หลอดเลือดเวน
- ③ เนื่องจากเลือดที่มาจากหัวใจเคลื่อนที่ผ่านหลอดเลือดอาร์เตอรีด้วยความดันเลือดที่สูง ดังนั้นผนังของหลอดเลือดอาร์เตอรีจึงหนาและมีความยืดหยุ่นสูง เพื่อให้สามารถทนต่อความดันเลือดที่สูงได้
- ④ การเคลื่อนที่ของเลือดในหลอดเลือดเวนเกิดจากการบีบและคลายตัวของกล้ามเนื้อบริเวณรอบหลอดเลือดเวน แต่การเคลื่อนที่ของเลือดในหลอดเลือดอาร์เตอรีเกิดจากการบีบและคลายตัวของหัวใจห้องล่าง

8. ① สารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ดูดซับแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ที่อยู่ในอากาศจากการหายใจออกดังสมการ
- $$\text{KOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{KHCO}_3$$
- ② ความเข้มข้นของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ในอากาศจากการหายใจออกขณะพักมีค่าประมาณ 4%

9. ① เพื่อหาอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์อะไมเลส ให้ทำการเปรียบเทียบหลอดทดลอง A และ B
- ② เพื่อหาว่าเอนไซม์อะไมเลสมีความทนต่อความร้อนหรือไม่ ให้ทำการเปรียบเทียบหลอดทดลอง B และ C
- ③ สามารถตรวจสอบกระบวนการย่อยอาหารของเอนไซม์อะไมเลสในน้ำลายได้ผ่านการเปลี่ยนสีที่เกิดขึ้นในหลอดทดลอง B และ D
- ④ เนื่องจากในหลอดทดลอง C เมื่อได้รับความร้อนที่สูงมาก เอนไซม์อะไมเลสจะเสื่อมสภาพทำให้แป้งยังอยู่เหมือนเดิม แป้งจึงทำปฏิกิริยากับสารละลายไอโอดีน - โพแทสเซียมไอโอไดด์แล้วเปลี่ยนเป็นสีน้ำเงินเข้ม
- ⑤ เนื่องจากในหลอดทดลอง D น้ำแป้งไม่ทำปฏิกิริยากับน้ำกลั่น ดังนั้น แป้งจึงยังคงอยู่เหมือนเดิมและไม่ทำปฏิกิริยากับสารละลายเบนดิกล์

10. ความเข้มข้นของสารละลาย หาได้จากสูตร

$$\frac{\text{มวลของตัวละลาย (กรัม)}}{\text{มวลของสารละลาย (กรัม)}} \times 100\%$$

(ความเข้มข้นเป็นร้อยละ)

Ⓐ $\frac{50}{50 + 50} \times 100\% = 50\%$

Ⓑ $\frac{20}{60 + 20} \times 100\% = 25\%$

Ⓒ น้ำเชื่อมเข้มข้น 30% ปริมาณ 100 กรัม
คือ น้ำ 70 กรัม + น้ำตาล 30 กรัม
ดังนั้น เมื่อเติมน้ำตาลเพิ่ม 10 กรัม
สารละลายจะมีความเข้มข้น

$$\frac{30 + 10}{100 + 10} \times 100\% \approx 36.4\%$$

Ⓓ น้ำเชื่อมเข้มข้น 10% ปริมาณ 200 กรัม
คือ น้ำ 180 กรัม + น้ำตาล 20 กรัม และ
น้ำเชื่อมเข้มข้น 20% ปริมาณ 200 กรัม
คือ น้ำ 160 กรัม + น้ำตาล 40 กรัม

ดังนั้น $\frac{20 + 40}{200 + 200} \times 100 = 15\%$

11. สภาพละลายได้ คือ ปริมาณของตัวละลาย (กรัม) ที่สามารถละลายได้ในตัวทำละลาย 100 กรัม เนื่องจากสามารถละลายโซเดียมคลอไรด์ 3.6 กรัม ในน้ำ 10 กรัม ที่อุณหภูมิ 20 °C แสดงว่าในน้ำ 100 กรัม จะสามารถละลายโซเดียมคลอไรด์ได้ 36 กรัม ดังนั้นสภาพละลายได้ของโซเดียมคลอไรด์ในน้ำจึงมีค่าเท่ากับ 36 และเนื่องจากสารละลายโซเดียมคลอไรด์อิ่มตัวมีโซเดียมคลอไรด์ 36 กรัม ละลายอยู่ในน้ำ 100 กรัม ดังนั้น ความเข้มข้นของโซเดียมคลอไรด์จึงเท่ากับ

$$\frac{36}{100 + 36} \times 100\% = 26.47\%$$

12. การเกิดผลึกจากการทดลองในโจทย์เป็นปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นเนื่องจากความแตกต่างของสภาพละลายได้ของสารที่อุณหภูมิต่าง ๆ ถ้าความแตกต่างของสภาพละลายได้ของสารที่อุณหภูมิต่าง ๆ ยิ่งมาก ยิ่งเกิดผลึกได้ดี ดังนั้น สารที่ไม่เหมาะสมกับการตกผลึกด้วยวิธีนี้มากที่สุด คือ โซเดียมคลอไรด์

13. ที่ความดัน 5 บรรยากาศ ปริมาณของแก๊สออกซิเจนที่ละลายได้ และจำนวนโมเลกุลของแก๊สออกซิเจนที่สามารถละลายได้จะเพิ่มเป็น 5 เท่า

14. ① น้ำที่อุณหภูมิ 0 °C เกลือจะละลายได้มากที่สุด
 ② น้ำที่อุณหภูมิ 70 °C สารส้มจะละลายได้มากที่สุด
 ③ การคนสารละลายด้วยแท่งแก้วคนสารหรือการทำให้อัตว์ละลายเป็นผง สามารถทำให้ตัวละลายละลายได้เร็วยิ่งขึ้น แต่ไม่สามารถทำให้ตัวละลายละลายได้มากขึ้น เมื่อใส่เกลือ 40 กรัม ลงในน้ำ 100 กรัม ที่อุณหภูมิ 40 °C เกลือประมาณ 5 กรัม จะไม่ละลาย ถ้าต้องการให้เกลือละลายจนหมด จะต้องใช้น้ำในปริมาณที่มากขึ้นหรือใช้น้ำที่มีอุณหภูมิสูงขึ้น
 ④ ถ้าต้องการทดลองเพื่อศึกษาว่ามีความแตกต่างของปริมาณตัวละลายที่สามารถละลายในน้ำ 100 กรัม ที่อุณหภูมิต่าง ๆ หรือไม่ ควรใช้สารส้ม ซึ่งเป็นสารที่มีความแตกต่างของปริมาณตัวละลายที่สามารถละลายในน้ำ 100 กรัม ที่อุณหภูมิต่าง ๆ มากที่สุด
 ⑤ หลังจากทีสารแต่ละชนิดละลายได้มากที่สุด ในน้ำ 100 กรัม ที่อุณหภูมิ 80 °C แล้ว เมื่ออุณหภูมิลดลงเหลือ 20 °C ตัวละลายที่ละลายในน้ำจะตกผลึก โดยลำดับของปริมาณการเกิดผลึกจากมากไปน้อย คือ สารส้ม กรดบอริก และเกลือ ตามลำดับ

15. ③ ถ้าวางหลอดทดลอง C ลงในน้ำเย็น ปริมาณฟองแก๊สที่เกิดขึ้น จะลดลง
 ④ น้ำอัดลมที่มีความซ่ามากที่สุด คือ น้ำอัดลมที่อยู่ในหลอดทดลอง B ซึ่งมีฟองแก๊สเกิดขึ้นน้อยที่สุด (มีแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ละลายอยู่มากที่สุด)

16. ① เนื่องจากสภาพละลายได้มีความแตกต่างกันไปตามสมบัติของตัวทำละลาย ดังนั้นเมื่อตัวทำละลายแตกต่างกัน สภาพละลายได้ก็จะแตกต่างกันด้วย
 ② อุณหภูมิยิ่งต่ำ สภาพละลายได้ของแก๊สก็จะยิ่งมากขึ้น
 ④ ถ้าความดันสูงขึ้น 2 เท่า ปริมาณของแก๊สออกซิเจนที่ละลายในน้ำจะเพิ่มขึ้น 2 เท่า แต่เนื่องจากปริมาตรของแก๊สแปรผกผันกับความดัน จึงลดลงครึ่งหนึ่ง ดังนั้นปริมาตรจึงคงที่
 ⑤ เมื่อวางขวดแก้วที่บรรจุน้ำเย็นทิ้งไว้ในห้องที่ร้อน แล้วมีฟองอากาศเกิดขึ้นที่ผนังด้านในของขวดแก้ว เป็นเพราะสภาพละลายได้ของแก๊สที่อุณหภูมิต่าง ๆ มีค่าไม่เท่ากัน

17. ① เนื่องจากในหลอดทดลอง (ก) ความเข้มข้นของสารละลายน้ำตาล B มากกว่าสารละลายน้ำตาล A และในหลอดทดลอง (ข) ความเข้มข้นของสารละลายน้ำตาล A มากกว่าสารละลายน้ำตาล C ดังนั้นลำดับความเข้มข้นของสารละลายน้ำตาลจากมากไปน้อยจึงเป็น B, A และ C ตามลำดับ
- ② ถ้าค่อย ๆ ใส่สารละลายน้ำตาลลงในหลอดทดลอง โดยมีลำดับเป็น A, B และ C ตามลำดับ เนื่องจากสารละลายน้ำตาล A และสารละลายน้ำตาล B จะผสมกัน แต่สารละลายน้ำตาล C จะไม่ผสมกับสารใด ดังนั้นในหลอดทดลองจึงเกิดชั้นของเหลว 2 ชั้น
- ③ ในหลอดทดลอง (ก) มีชั้นของเหลว 2 ชั้น แต่เมื่อเวลาผ่านไป สารละลายน้ำตาลทั้งสองชั้นจะผสมกันทำให้ชั้นของของเหลวสลายไป
- ④ ถ้าต้องการให้สารละลายน้ำตาลเรียงตัวกันเป็นชั้น 3 ชั้น ต้องใส่สารละลายน้ำตาลเรียงตามลำดับความเข้มข้นของสารละลายจากมากไปน้อย โดยใส่สารละลายน้ำตาล B, A และ C ตามลำดับ
- ⑤ เนื่องจากสารละลายน้ำตาล A เข้มข้นกว่าสารละลายน้ำตาล C ถ้าค่อย ๆ ใส่สารละลายน้ำตาล C ลงในหลอดทดลองที่บรรจุสารละลายน้ำตาล A จะเกิดชั้นของเหลว 2 ชั้น
18. ความเข้มข้นของสารละลายยิ่งมาก อัตราการระเหยจะยิ่งช้า เนื่องจากอัตราการระเหยของสารละลายน้ำตาลเข้มข้น 20% ช้ากว่าอัตราการระเหยของสารละลายน้ำตาลเข้มข้น 10% ดังนั้นสารละลายน้ำตาลเข้มข้น 10% จะมีปริมาณลดลงมากกว่าเนื่องจากสารละลายน้ำตาลเข้มข้น 20% มีปริมาณของไอน้ำที่เกิดการควบแน่นมากกว่าปริมาณของไอน้ำที่เกิดจากการระเหย ดังนั้นปริมาณของสารละลายจึงเพิ่มขึ้นเรื่อย ๆ และมีความเข้มข้นลดลงเรื่อย ๆ เมื่อระยะเวลาผ่านไปเป็นเวลานาน ความเข้มข้นของสารละลายทั้งสองจะเท่ากัน รวมทั้งมีอัตราการระเหยเท่ากันด้วย และเมื่อตัวทำละลายระเหย สารละลายจะมีความเข้มข้นเพิ่มขึ้น
19. แรงที่สามารถกระทำต่อวัตถุได้ แม้ว่าจะไม่สัมผัสกัน ได้แก่ แรงไฟฟ้า แรงแม่เหล็ก และแรงโน้มถ่วง แต่การสั่นไหวโอลินแล้วเกิดเสียงเป็นปรากฏการณ์ที่เกิดจากแรงเสียดทาน
- ① เป็นปรากฏการณ์ที่เกิดจากแรงโน้มถ่วง
 - ② เป็นปรากฏการณ์ที่เกิดจากแรงแม่เหล็ก
 - ③ เป็นปรากฏการณ์ที่เกิดจากแรงไฟฟ้า (ไฟฟ้าสถิต)
 - ④ รถไฟพลังงานแม่เหล็กเคลื่อนที่โดยใช้แม่เหล็กไฟฟ้า ซึ่งเกิดจากแรงไฟฟ้าและแรงแม่เหล็ก

20. (A ÷ B) คือ อัตราเร็วเฉลี่ย
- ② จากข้อมูลที่กำหนดให้ไม่สามารถทราบความเร็วที่ David Rudisha วิ่ง ณ ตำแหน่งใดตำแหน่งหนึ่งได้
- ③ เนื่องจาก Matthew Centrowitz วิ่งระยะทาง 1,500 เมตร ใช้เวลา 3 นาที 50 วินาที ดังนั้นอัตราเร็วเฉลี่ยจึงเป็น 6.52 เมตร/วินาที ซึ่งเป็นเพียงอัตราเร็วเฉลี่ยจึงไม่สามารถทราบความเร็วในแต่ละวินาทีได้
21. ① ถ้าเพิ่มแรงคงที่ให้กับวัตถุอย่างต่อเนื่อง อัตราเร็วจะเปลี่ยนแปลงอย่างคงที่
- ② ถ้าไม่มีแรงกระทำต่อวัตถุที่หยุดนิ่ง วัตถุจะหยุดนิ่งต่อไป และถ้าไม่มีแรงกระทำต่อวัตถุที่กำลังเคลื่อนที่ วัตถุจะเคลื่อนที่เป็นเส้นตรงด้วยอัตราเร็วคงที่
- ③ ถ้าแรงที่กระทำต่อวัตถุที่กำลังเคลื่อนที่แล้ว วัตถุอยู่ในสภาวะสมดุล แรงลัพธ์จะเป็นศูนย์ ดังนั้นวัตถุจะเคลื่อนที่เป็นเส้นตรงด้วยอัตราเร็วคงที่เช่นเดียวกับกรณีที่ไม่มีแรงกระทำต่อวัตถุ
22. กรณีไม่มีแรงต้านของอากาศ เนื่องจาก A และ B ถูกกระทำโดยแรงโน้มถ่วง การเคลื่อนที่ในแนวตั้งจึงเหมือนกัน ดังนั้น A และ B จะถึงพื้นพร้อมกัน และใช้เวลา 10 วินาทีเท่ากัน และ B เคลื่อนที่ในแนวระดับด้วยอัตราเร็วคงที่
- ระยะทางที่เคลื่อนที่ = ความเร็ว × เวลา
- $$= 20 \text{ เมตร/วินาที} \times 10 \text{ วินาที}$$
- $$= 200 \text{ เมตร}$$

23. เนื่องจากแรงเสียดทานสถิตสูงสุด เท่ากับ ผลคูณระหว่างค่าสัมประสิทธิ์ แรงเสียดทานกับแรงปฏิกิริยาตั้งฉากระหว่างผิวสัมผัส ดังนั้น $f = \mu N$ แรงเสียดทานที่กระทำระหว่างพื้นรองเท้ากับกำแพง และแรงเสียดทานที่กระทำระหว่างหลังกับกำแพงต้องเท่ากับน้ำหนักตัวของปีเตอร์
- ดังนั้น $f_1 + f_2 = mg$
- จาก $f = \mu N$ จะได้ว่า $f_1 = \mu_{\text{พื้นรองเท้า}} N$ และ $f_2 = \mu_{\text{หลัง}} N$
- และจาก $f_1 + f_2 = mg$
- ดังนั้น $(\mu_{\text{พื้นรองเท้า}} + \mu_{\text{หลัง}})N = mg$
- $$N = \frac{mg}{\mu_{\text{พื้นรองเท้า}} + \mu_{\text{หลัง}}}$$
- $$= \frac{80 \text{ กิโลกรัม} \times 10 \text{ เมตร/วินาที}^2}{1.2 + 0.8}$$
- $$= 400 \text{ นิวตัน}$$

24. ถ้าเวลาที่รถยนต์สองคันพบกันเป็น T
- การกระจัดของรถยนต์ A (s_A) = $2s - \frac{2s}{t} T$
- การกระจัดของรถยนต์ B (s_B) = $\frac{s}{2t} T$
- เนื่องจาก $s_A = s_B$ (รถยนต์ A และ B พบกัน)
- ดังนั้น $2s - \frac{2s}{t} T = \frac{s}{2t} T, T = \frac{4}{5} t$

25. ① ถ้าวาดรูปสี่เหลี่ยมด้านขนานโดยให้ F_1 และ F_2 เป็นด้านสองด้านบนสี่เหลี่ยมด้านขนาน จะได้แรงลัพธ์เป็น 40 นิวตัน
- ③ ถ้า F_2 มากขึ้น แรงลัพธ์จะมากขึ้น
- ④ ถ้า A ยกวัตถุ M คนเดียว จะใช้แรงมากกว่า การยกวัตถุ M ด้วยการช่วยเหลือของ B
- ⑤ ถ้ามุมที่เกิดจาก F_1 และ F_2 มีขนาดใหญ่ขึ้น แรงลัพธ์จะน้อยลง จึงไม่สามารถยกวัตถุ M ได้
26. ถ้าความยาวของ F_1 และ F_2 บนกระดาษกราฟ คือ 4 เซนติเมตร ความยาวของ F จะเป็น 7 เซนติเมตร
27. อุณหภูมิของอากาศบริเวณพื้นผิวโลกได้รับ อิทธิพลหลักจากพลังงานที่เกิดจากการแผ่รังสี ของโลก
28. เนื่องจากความชื้นปัจจุบัน คือ 74% แสดงว่า มีไอน้ำ 33.7 กรัมต่อลูกบาศก์เมตร $\times 0.74 = 24.938$ กรัมต่อลูกบาศก์เมตร ซึ่งเป็น 74% ของ 33.7 กรัมต่อลูกบาศก์เมตร ที่เป็นปริมาณไอน้ำอิ่มตัวที่อุณหภูมิปัจจุบัน (32°C) รวมอยู่ในอากาศ และเนื่องจาก อุณหภูมิที่มีปริมาณไอน้ำอิ่มตัว 24.938 กรัม คืออุณหภูมิในช่วง $26 - 27^\circ\text{C}$ ดังนั้นอุณหภูมิจุดน้ำค้างปัจจุบันจึงอยู่ในช่วง $26 - 27^\circ\text{C}$
29. ถ้าอุณหภูมิสูงขึ้นในตอนกลางวัน ความชื้นที่ถูกละสมอยู่ในทรายจะเกิดการระเหยและกลายเป็นไอน้ำ เมื่อไอน้ำนี้สัมผัสกับแผ่นพลาสติกที่เย็นในตอนกลางคืน จะกลายเป็นของเหลวซึ่งก็คือ น้ำ น้ำจะไหลไปรวมกันอยู่ตรงแผ่นพลาสติกที่หย่อนลงมาและไหลลงบีกเกอร์ ถ้าใช้ผ้าที่อากาศผ่านได้ดีแทนแผ่นพลาสติก ไอน้ำจะระเหยผ่านผ้าออกไป ทำให้เก็บน้ำได้น้อย
30. ① ความเค็มของน้ำทะเลจากทะเล A คือ $19.3 + 10.7 + 2.7 + 1.3 + 0.4 + 0.6 = 35$ PPT
ความเค็มของน้ำทะเลจากทะเล B คือ $22.1 + 12.2 + 3.1 + 1.5 + 0.4 + 0.7 = 40$ PPT
- ② เนื่องจากความเค็มของน้ำทะเลจากทะเล A คือ 35 PPT ดังนั้น ถ้าทำให้น้ำทะเล 100 กรัม ระเหยจะได้รับเกลือ 3.5 กรัม
- ③ เนื่องจากมีโซเดียมไอออน 12.2 กรัม ผสมอยู่ในน้ำทะเล 1 กิโลกรัม จากทะเล B ดังนั้น ในน้ำทะเล 500 กรัม จะมีโซเดียมไอออน ผสมอยู่ประมาณ 6.1 กรัม
- ④ ถ้าน้ำในแม่น้ำไหลลงสู่ทะเล A ความเข้มข้นของคลอไรด์ไอออนในน้ำทะเลจะลดลง แต่สัดส่วนของคลอไรด์ไอออนในน้ำทะเล จะคงที่
- ⑤ ถ้านำน้ำทะเลจากทะเล A และทะเล B อย่างละ 1 กิโลกรัม มารวมกัน ความเค็มของน้ำทะเลจะเป็น $(35 + 40) \div 2 = 37.5$ PPT