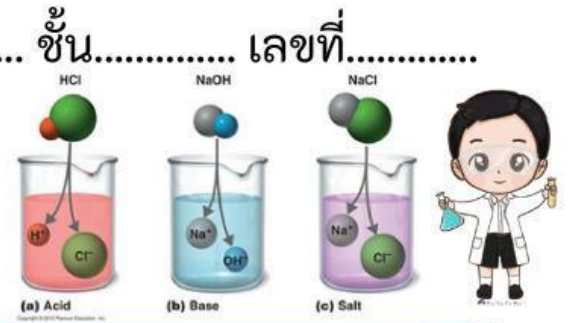


ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่.....

แบบทดสอบ

องค์ประกอบของสารละลาย

คำชี้แจง นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียว



- 1 สารที่ประกอบด้วยสารอย่างน้อย 2 ชนิดมาผสมกันจนมีลักษณะเป็นเนื้อเดียวกัน เรียกว่า
 1. สารละลาย
 2. สารบริสุทธิ์
 3. สารเนื้อผสม
 4. สารละลายน้ำ
- 2 ข้อใด ต่อไปนี้เป็นสารละลายทั้งหมด
 1. น้ำอัดลม อากาศ นาก
 2. น้ำเกลือ น้ำแปร น้ำโซดา
 3. น้ำเชื่อม น้ำแปร น้ำโซดา
 4. น้ำตาลสด น้ำกะทิ ทองเหลือง
- 3 สารละลายทุกชนิดประกอบด้วยสารประเภทใดบ้าง
 1. ตัวละลาย – ตัวไม่ละลาย
 2. ตัวละลาย – ตัวทำละลาย
 3. ตัวละลาย – ตัวสารละลาย
 4. ตัวทำละลาย – ตัวขอบละลาย
- 4 ถ้าของเหลวแก้วหนึ่ง พบว่าเป็นสารละลายของเกลือแกงกับน้ำ สารละลายนี้สารใดเป็นตัวละลาย และสารใดเป็นตัวทำละลาย
 1. เกลือแกงเป็นตัวละลาย น้ำเป็นตัวทำละลาย
 2. เกลือแกงเป็นตัวทำละลาย น้ำเป็นตัวละลาย
 3. ของเหลวในแก้วเป็นตัวละลาย น้ำเป็นตัวทำละลาย
 4. ของเหลวในแก้วเป็นตัวทำละลาย เกลือแกงเป็นตัวละลาย
- 5 นักวิทยาศาสตร์ใช้สิ่งใดเป็นเกณฑ์ในการพิจารณาว่าสารใดเป็นตัวทำละลายในสารละลาย
 1. มีปริมาณอยู่น้อย และสถานะต่างจากสารละลาย
 2. มีปริมาณอยู่มาก และมีสถานะต่างจากสารละลาย
 3. มีปริมาณอยู่มาก และมีสถานะเดียวกับสารละลาย
 4. มีปริมาณสารอยู่น้อย และสถานะเดียวกับสารละลาย
- 6 สารละลายต่อไปนี้เป็นประกอบด้วย ทองแดง 55 % ทองคำ 20 % และ เหล็ก 25 % สารใดเป็นตัวทำละลาย
 1. เหล็ก
 2. ทองคำ
 3. ทองแดง
 4. เหล็กและทองคำ

- 7 เด็กหญิงญาญาเตรียมสารละลาย A, B และ C จากนั้นนำไประเหยแห้งได้ผลการทดลองดังตาราง ข้อใดถูกต้อง

สารละลาย	A	B	C
ตัวละลาย	x	y	z
ตัวทำละลาย	น้ำ	น้ำ	น้ำ
เมื่อระเหยแห้ง	ไม่มีสารใดเหลือ	มีของแข็งสีขาวเหลืออยู่	มีของแข็งสีขาวเหลืออยู่

1. สาร x คือแอลกอฮอล์ สาร y คือเกลือ
2. สาร x คือเกลือ สาร y คือแอลกอฮอล์
3. สาร y คือเกลือ สาร z คือน้ำตาลทราย
4. ถูกทุกข้อ

- 8 ข้อใดต่อไปนี้กล่าว ไม่ถูกต้อง เกี่ยวกับสารละลาย

1. สารละลายเป็นของผสม
2. สารละลายมีจุดเดือดคงที่
3. สารละลายเป็นสารเนื้อเดียว
4. สารละลายประกอบด้วยตัวละลายและ ตัวทำละลาย

- 9 จงพิจารณาสมบัติของสารละลายต่อไปนี้ ข้อใดถูกต้อง

- A. จุดเดือดต่ำกว่าตัวทำละลายบริสุทธิ์
- B. จุดเดือดสูงกว่าตัวทำละลายบริสุทธิ์
- C. จุดหลอมเหลวต่ำกว่าตัวทำละลายบริสุทธิ์
- D. จุดหลอมเหลวสูงกว่าตัวทำละลายบริสุทธิ์

1. A, C
2. A, D
3. B, C
4. B, D

- 10 ถ้านำสารชนิดหนึ่งที่มีสถานะเป็นของแข็ง ไปทดสอบด้วยวิธีต่าง ๆ จะต้องได้ผลการทดลองตามข้อใด จึงจะสรุปได้ว่าสารนั้นเป็นสารละลาย

1. มีจุดหลอมเหลวคงที่
2. อุณหภูมิขณะเดือดคงที่
3. มีช่วงการหลอมเหลวแคบ
4. นำไประเหยแห้งปรากฏว่ามีแข็งเหลืออยู่

