

แบบฝึกหัดท้ายหน่วยที่ 2 เรื่องสารละลาย		คะแนน
ชื่อ.....	ชั้น.....	เลขที่.....
คำชี้แจง ให้นักเรียนเลือกข้อที่ถูกต้องที่สุด		
1. ในสารละลายทุกชนิดจะต้องประกอบไปด้วย ก. น้ำกับสารที่ละลายน้ำ ข. ตัวทำละลายกับตัวละลาย ค. ตัวทำละลายกับสารที่เป็นของเหลว ง. ของเหลวกับสารที่เป็นสารละลายในของเหลว		6. สารละลายในข้อใดเกิดจากก๊าซละลายในของเหลว ก. น้ำอัดลม น้ำโซดา เบียร์ ข. น้ำอัดลม น้ำหวาน เบียร์ ค. น้ำอัดลม น้ำหวาน น้ำโซดา ง. น้ำหวาน น้ำอัดลม เบียร์
2. ปัจจัยในข้อใดไม่เกี่ยวข้องกับความสามารถในการละลายของสาร ก. ปริมาณของตัวทำละลาย ข. ชนิดของตัวทำละลาย ค. อุณหภูมิ ง. ขนาดของภาชนะที่ใช้บรรจุสารละลาย		7. ข้อใดกล่าวถูกต้อง ก. เมื่ออุณหภูมิของสารละลายลดลงตัวละลายจะละลายได้มากขึ้น ข. เมื่ออุณหภูมิของสารละลายมากขึ้นตัวละลายจะละลายได้น้อยลง ค. เมื่ออุณหภูมิของสารละลายลดลงตัวละลายจะละลายได้น้อยลง ง. เมื่ออุณหภูมิของสารละลายมากขึ้นตัวละลายจะละลายได้มากขึ้น
3. น้ำ 70 ลบ.ซม. ผสมกับแอลกอฮอล์ 30 ลบ.ซม. ข้อใดกล่าวถูกต้อง ก. น้ำเป็นตัวทำละลายเพราะมีปริมาณมาก ข. น้ำเป็นตัวละลายเพราะมีปริมาณมาก ค. แอลกอฮอล์เป็นตัวทำละลายเพราะมีสถานะเป็นของเหลว ง. แอลกอฮอล์เป็นตัวละลายเพราะมีสถานะเป็นของเหลว		8. ค่าที่แสดงปริมาณของตัวสารละลายที่มีอยู่ในปริมาณของตัวทำละลายจำนวนหนึ่ง คือข้อใด ก. ความเย็นของสารละลาย ข. ความร้อนของสารละลาย ค. ความเจือจางของสารละลาย ง. ความเข้มข้นของสารละลาย
4. สารใดที่สามารถละลายได้ในน้ำมัน ก. น้ำตาลทราย ข. เกยีนไจ ค. สารส้ม ง. เกลือแกง		9. ข้อใดไม่ใช่คุณสมบัติของสารละลาย ก. มองเห็นเป็นเนื้อเดียว ข. ประกอบด้วยตัวละลาย และตัวถูกละลาย ค. สารมีการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพเท่านั้น ง. มีจุดเดือดและจุดหลอมเหลวคงที่
5. ถ้าในสารละลายโซเดียมคลอไรด์มีปริมาตร 150 ลบ.ซม. มีโซเดียมคลอไรด์อยู่ 30 ก. จงคำนวณหาค่าความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมคลอไรด์ ก. 15 ก. ต่อสารละลาย 100 ลบ.ซม. ข. 20 ก. ต่อสารละลาย 100 ลบ.ซม. ค. 25 ก. ต่อสารละลาย 100 ลบ.ซม. ง. 30 ก. ต่อสารละลาย 100 ลบ.ซม.		10. สารชนิดหนึ่งๆ นักเรียนจะทราบได้อย่างไรว่าสารใดเป็นตัวทำละลายและสารใดเป็นตัวละลาย ก. ดูปริมาณตัวละลายและตัวทำละลาย ข. ดูสีผิวของสารละลายนั้นๆ ค. ดูลักษณะเนื้อสาร ง. ดูสถานะของสาร