

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

ใบงานเรื่อง

องค์ประกอบของสารละลาย

วิชาวิทยาศาสตร์พื้นฐาน3 รหัสวิชา ว22101

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

ผู้สอน ครูณัฐติกา เจริญศิริ

คำชี้แจง จากสารละลายต่อไปนี้ สารใดเป็นตัวทำละลาย และมีสารใดเป็นตัวละลาย โดยเติมข้อมูลลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

ตอนที่ 1 กรณีสารที่มารวมเป็นสารละลายมีสถานะเหมือนกัน



: สารที่มีปริมาณมากที่สุดในสารละลายจะเป็น.....
และสารที่มีปริมาณน้อยในสารละลายจะเป็น.....

สารละลาย	องค์ประกอบ จรรยาฐานะ (s/L/g)	สถานะของ สารละลาย	ตัวทำละลาย	ตัวละลาย
นาก	ทอง 60% (.....) เงิน 5% (.....) ทองแดง 35% (.....)			
ทองเหลือง	ทองแดง 60% (.....) สังกะสี 40% (.....)			
น้ำส้มสายชู	น้ำ 95% (.....) กรดแอสติค 5% (.....)			
ทองสัมฤทธิ์	ทองแดง 60% (.....) ดีบุก 40% (.....)			
แอลกอฮอล์ล้าง แผล	เอทานอล 70% (.....) น้ำ 30% (.....)			
อากาศ	ไนโตรเจน 78% (.....) ออกซิเจน 21% (.....) คาร์บอนไดออกไซด์และแก๊ส เฉื่อย 1% (.....)			

ข้อควรทราบ : ตัวทำละลาย จะมีเพียงอย่างเดียวเดียว แต่ตัวละลายสามารถมีหลายอย่างก็ได้

ตอนที่ 2 กรณีสสารที่มาผสมกันเป็นสารละลายมีสถานะต่างกัน



: สารที่มีสถานะเดียวกับสารละลาย สารนั้นจะเป็น.....
 สารที่มีสถานะต่างจากสารละลาย สารนั้นจะเป็น.....

สารละลาย	องค์ประกอบ	สถานะของสารละลาย	ตัวทำละลาย	ตัวละลาย
น้ำอัดลม	- น้ำ (.....) - แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (.....) - น้ำตาล (.....)			
น้ำเชื่อม	- น้ำ (.....) - น้ำตาล (.....)			
อะมัลกัม	-ปรอท (.....) - เงิน (.....)			
โซดา	- น้ำ (.....) - แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (.....)			
ทิงเจอร์	- เอทานอล (.....)			
ไอโอดีน	- ไอโอดีน (.....)			
น้ำเกลือ	- น้ำ (.....) - เกลือ (.....)			