



แบบทดสอบหลังเรียน

เรื่อง การเตรียมสารละลาย

ชื่อ-สกุล..... เลขที่..... ห้อง.....

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมข้อมูลลงในช่องว่างให้ถูกต้อง (ตอบทศนิยม 2 ตำแหน่ง)

1.

ความเข้มข้นของสารละลาย โซเดียมคลอไรด์ (mol/L)	ปริมาตรของสารละลาย (mL)	มวลต่อโมล (g/mol)	มวลของ โซเดียมคลอไรด์ (g)
0.35	300	58.5	
4.50		58.5	54.5

2.

สารละลาย	ความเข้มข้น ก่อนเจือจาง (โมลต่อลิตร)	ปริมาตรของสารละลาย ก่อนเจือจาง (mL)	ความเข้มข้น หลังเจือจาง (โมลต่อลิตร)	ปริมาตรของสารละลาย หลังเจือจาง (mL)
สารละลายกรด ไฮโดรคลอริก	0.5		0.25	250
สารละลายโซเดียม คลอไรด์	0.1	200		400
สารละลาย โพแทสเซียมโบรไมด์		150	0.56	300
สารละลาย กรดซัลฟิวริก	2.0	100	0.5	
สารละลายกรดไนตริก		200	0.78	500