Indicator	ช่วง pH ของการเปลี่ยนสี	ช่วงสีที่เปลี่ยนแปลง	การเปลี่ยนแปลงสีของสารละลาย	ค่า pH ของสารละลาย
Methyl red	4.2 – 6.7	แดง – เหลือง	เหลือง	
Azolitmin (Litmus)	5.0 – 8.0	แดง – น้ำเงิน	ม่วง	
Bromocresol purple	5.2 – 6.8	ม่วง – เหลือง	ม่วง	
Bromothymol blue	6.0 – 7.6	เหลือง – น้ำเงิน	เขียว	
Cresol red	7.0 – 8.8	เหลือง – แดง	ส้ม	
Phenol red	6.8 – 8.4	เหลือง – แดง	แดง	
Thymol blue (Base)	8.0 – 9.6	น้ำเงิน – เหลือง	น้ำเงิน	
Phenolphthalein	8.3 - 10.0	ไม่มีสี – ชมพู	ชมพูอ่อน	
Thymolphthalein	9.4 - 10.6	ไม่มีสี – น้ำเงิน	ไม่มีสี	
X	10.1 - 12.0	น้ำเงิน – แดง	แดง	

Indicator	ช่วง pH ของการเปลี่ยนสี	ช่วงสีที่เปลี่ยนแปลง	pH ของสารละลาย	การเปลี่ยนแปลงสีของสารละลาย
A	1.5 – 3.2	น้ำเงิน – เหลือง	2.5	
B	2.8 – 4.4	เหลือง – แดง	8.0	
C	3.4 – 5.5	แดง – น้ำเงิน	13.0	
D	3.0 – 4.8	ไม่มีสี – แดง	4.0	
E	4.5 – 6.5	ม่วง – เหลือง	1.5	
F	4.0 – 7.0	น้ำเงิน – เหลือง	9.0	
G	5.0 – 8.6	เหลือง – น้ำเงิน	7.0	
H	5.5 – 6.5	ไม่มีสี – แดง	3.0	
I	6.0 – 8.0	น้ำเงิน – ไม่มีสี	10.0	
J	7.0 – 8.5	แดง – น้ำเงิน	7.5	
K	8.5 - 11.0	แดง – เหลือง	9.0	
L	9.0 – 12.0	ไม่มีสี – น้ำเงิน	11.0	
M	10.0 – 13.5	เหลือง – ม่วง	5.0	
N	11.5 – 14.0	น้ำเงิน – แดง	12.0	

LIVEWORKSHEETS