

ภาคผนวก

1. การเตรียมสารละลาย 10 mM PBS (phosphate buffered saline) pH 7.4

<u>สารเคมีที่ใช้</u> ประกอบด้วย	NaCl	8.0	กรัม
	KH ₂ PO ₄	2.9	กรัม
	Na ₂ HPO ₄ •12H ₂ O	2.9	กรัม
	KCl	0.2	กรัม
	NaN ₃	0.2	กรัม

วิธีเตรียม ชั่งสารเคมีข้างต้น นำไปละลายในน้ำกลั่นปราศจากไอออน (deionized water) ประมาณ 1 ลิตร เมื่อผสมเข้ากันดีแล้ว ปรับ pH ของสารละลายให้เท่ากับ 7.4 หลังจากนั้นปรับปริมาตรสุทธิของสารละลายดังกล่าวให้เท่ากับ 1 ลิตร นำไปได้ อากาศออกด้วยก๊าซไนโตรเจน จึงนำมาเก็บที่อุณหภูมิ 4⁰ซ จนกระทั่งใช้งาน

2. การเตรียมสารละลาย Tris-salicylate pH 8.7

<u>สารเคมีที่ใช้</u> ประกอบด้วย	Tris	8.0	กรัม
	Tricine	3.75	กรัม
	NaCl	2.25	กรัม
	Sodium salicylate	0.75	กรัม

วิธีเตรียม ชั่งสารเคมีข้างต้น นำไปละลายในน้ำกลั่นประมาณ 1 ลิตร ผสมให้เข้ากัน ปรับ pH ของสารละลายให้เท่ากับ 8.7 จึงปรับปริมาตรสุทธิของสารละลายดังกล่าว เป็น 1 ลิตร เก็บที่อุณหภูมิ 4⁰ซ จนกระทั่งใช้งาน

3. การเตรียมสารละลาย Tris-borate pH 8.35

<u>สารเคมีที่ใช้</u> ประกอบด้วย	Tris	10.90 กรัม
	H ₃ BO ₃	4.95 กรัม
	EDTA	1.12 กรัม

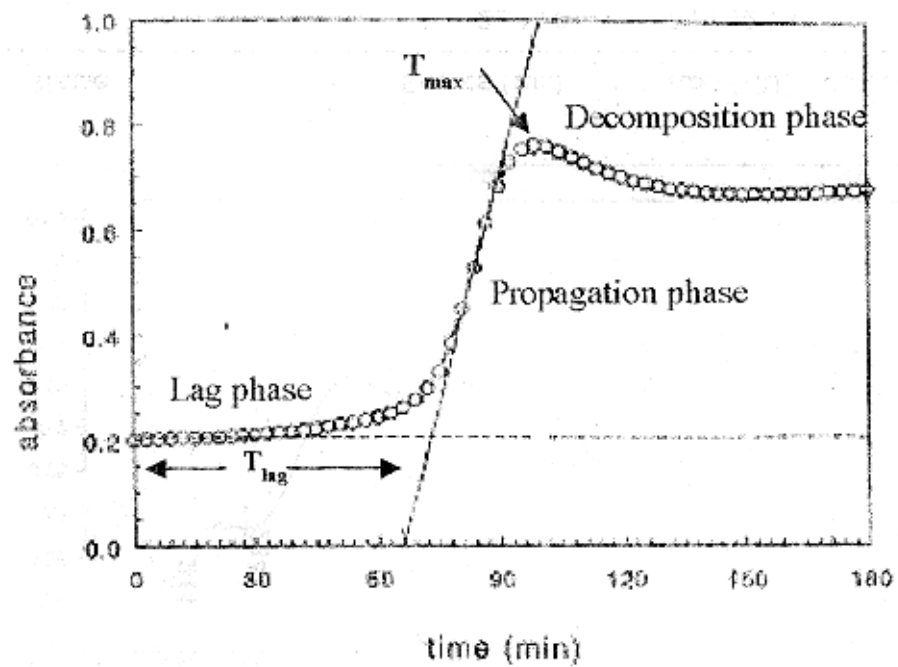
วิธีเตรียม ชั่งสารเคมีข้างต้น นำไปละลายในน้ำกลั่นประมาณ 1 ลิตร ผสมให้เข้ากันดี หลังจากปรับ pH ของสารละลายดังกล่าวให้เท่ากับ 8.35 แล้ว จึงปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร เก็บไว้ที่อุณหภูมิห้อง

4. การเตรียมสารละลาย 10 mM hexamine buffer pH 5.0

<u>สารเคมีที่ใช้</u> ประกอบด้วย	C ₆ H ₅ Na ₃ O ₇ •2H ₂ O	1.4 กรัม
	KCl	0.74 กรัม

วิธีเตรียม ชั่งสารเคมีข้างต้น นำไปละลายในน้ำกลั่นประมาณ 1 ลิตร ผสมให้เข้ากัน ปรับ pH ของสารละลายให้เท่ากับ 5.0 จึงปรับปริมาตรสุทธิของสารละลายดังกล่าวเป็น 1 ลิตร เก็บที่อุณหภูมิ 4⁰ซ

5. การหาค่า T_{lag} และ T_{max} ของปฏิกิริยาออกซิเดชันของ LDL



(ที่มา : Kleinveld et al., 1992)