

บทที่ 2

ทฤษฎี

2.1 ปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์ [3]

ปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์ประกอบด้วยออกไซด์ 2 กลุ่มใหญ่ ได้แก่

1. ออกไซด์หลัก ได้แก่ CaO , SiO_2 , Al_2O_3 , Fe_2O_3 ซึ่งรวมกันปริมาณ 90% ของน้ำหนักซีเมนต์
2. ออกไซด์รอง ได้แก่ MgO , Na_2O , TiO_2 , P_2O_5 และยิปซัม ปริมาณออกไซด์ต่างๆ ที่เป็นองค์ประกอบของปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์ แสดงในตารางที่ 2.1

ตารางที่ 2.1 ค่าออกไซด์ต่างๆ ที่เป็นองค์ประกอบของปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์

| ออกไซด์ | เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนัก |
|--|-----------------------|
| ออกไซด์หลัก | |
| CaO | 60 – 67 |
| SiO_2 | 17 – 25 |
| Al_2O_3 | 3 – 8 |
| Fe_2O_3 | 0.5 – 0.6 |
| ออกไซด์รอง | |
| MgO | 0.1 – 5.5 |
| $\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ | 0.5 – 1.3 |
| TiO_2 | 0.1 – 0.4 |
| P_2O_5 | 0.1 – 0.2 |
| SO_3 | 1 – 3 |

ออกไซด์หลักจะรวมตัวในระหว่างการเกิดปูนเม็ด (Clinker) เกิดเป็นสารประกอบที่สำคัญ 4 อย่าง ดังแสดงในตารางที่ 2.2

ตารางที่ 2.2 สารประกอบที่สำคัญของปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์

| ชื่อสารประกอบ | ส่วนประกอบทางเคมี | ชื่อย่อ |
|---|---|-----------------------|
| ไตรแคลเซียม ซิลิเกต (Tricalcium Silicate) | $3 \text{ CaO} \cdot \text{SiO}_2$ | C_3S |
| ไดแคลเซียม ซิลิเกต (Dicalcium Silicate) | $2 \text{ CaO} \cdot \text{SiO}_2$ | C_2S |
| ไตรแคลเซียม อลูมิเนต (Tricalcium Aluminate) | $3 \text{ CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ | C_3A |
| เตตราแคลเซียม อลูมิโนเฟอร์ไรท์ (Tetracalcium Aluminoferrite) | $4 \text{ CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$ | C_4AF |

เปอร์เซ็นต์สารประกอบหลักในปูนซีเมนต์ สามารถคำนวณได้จากผลการวิเคราะห์ปริมาณออกไซด์ชนิดต่างๆ และอัตราส่วนการรวมตัวทางเคมีของสารประกอบนั้นๆ โดยใช้สูตรการคำนวณของ Bogue ดังนี้

$$\text{ปริมาณ } \text{C}_3\text{S} = 4.07 (\text{CaO}) - 7.60 (\text{SiO}_2) - 6.72 (\text{Al}_2\text{O}_3) - 1.43 (\text{Fe}_2\text{O}_3) - 2.85 (\text{SO}_3)$$

$$\text{ปริมาณ } \text{C}_2\text{S} = 2.87 (\text{SiO}_2) - 0.754 (\text{C}_3\text{S})$$

$$\text{ปริมาณ } \text{C}_3\text{A} = 2.65 (\text{Al}_2\text{O}_3) - 1.69 (\text{Fe}_2\text{O}_3)$$

$$\text{ปริมาณ } \text{C}_4\text{AF} = 3.04 (\text{Fe}_2\text{O}_3)$$

ตัวเลขในวงเล็บคือเปอร์เซ็นต์ของออกไซด์ในเนื้อของซีเมนต์ทั้งหมดและปริมาณ CaO ในสูตรที่ใช้คำนวณหาปริมาณต้องเป็น CaO ที่ทำปฏิกิริยาเท่านั้น ไม่รวม Free Lime

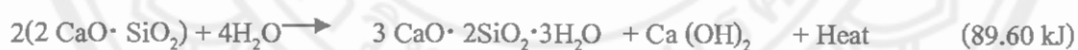
ตัวอย่างการคำนวณหาสารประกอบหลักตามสูตรของ Bogue อยู่ในตารางที่ 2.3

ตารางที่ 2.3 ตัวอย่างการคำนวณหาสารประกอบหลัก

| ออกไซด์ต่างๆ (%) ในปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์ | สารประกอบหลักคำนวณจากสมการของ Bogue | |
|---|-------------------------------------|--|
| CaO | 64.73 | $C_3S = 4.07 \times (64.73 - 1.60) - 7.60 \times (21.20)$ |
| SiO ₂ | 21.20 | $- 6.72 \times (5.22) - 1.43 \times (3.08) - 2.85 \times (2.01)$ |
| Al ₂ O ₃ | 5.22 | = 50.6% |
| Fe ₂ O ₃ | 3.08 | |
| MgO | 1.04 | $C_2S = 2.87 \times (21.20) - 0.754 \times (50.60)$ |
| SO ₃ | 2.01 | = 22.7% |
| Na ₂ O | 0.19 | |
| K ₂ O | 0.42 | $C_3A = 2.65 \times (5.22) - 1.69 \times (3.08)$ |
| Loss of Ignition (LOI) | 1.45 | = 8.6% |
| Insoluble Residue | 0.66 | |
| Free Lime | 1.60 | $C_4AF = 3.04 \times (3.08)$ |
| | | = 9.4% |

การก่อตัวและแข็งตัวของซีเมนต์ จะเกิดจากปฏิกิริยาไฮเดรชันขององค์ประกอบของซีเมนต์

ดังนี้



หมายเหตุ $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (ยิปซัม) ที่อยู่ในปฏิกิริยาของ $\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ นี้เกิดจากการใส่ยิปซัมเข้าไประหว่างขบวนการบดซีเมนต์ ยิปซัมจะทำปฏิกิริยากับ $\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ ก่อให้เกิดชั้นของ Etringite บนผิวอนุภาค $\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ เพื่อช่วยหน่วงปฏิกิริยาของ $\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ ไม่ให้เกิดเร็วเกินไป

เวลาที่ใช้เพื่อให้บรรลุ 80% ของปฏิกิริยาไฮเดรชันของสารประกอบหลักทั้ง 4 แสดงในตารางที่ 2.4

ตารางที่ 2.4 เวลาที่ทำให้ปฏิกิริยาไฮเดรชันของสารประกอบหลักสำเร็จ 80%

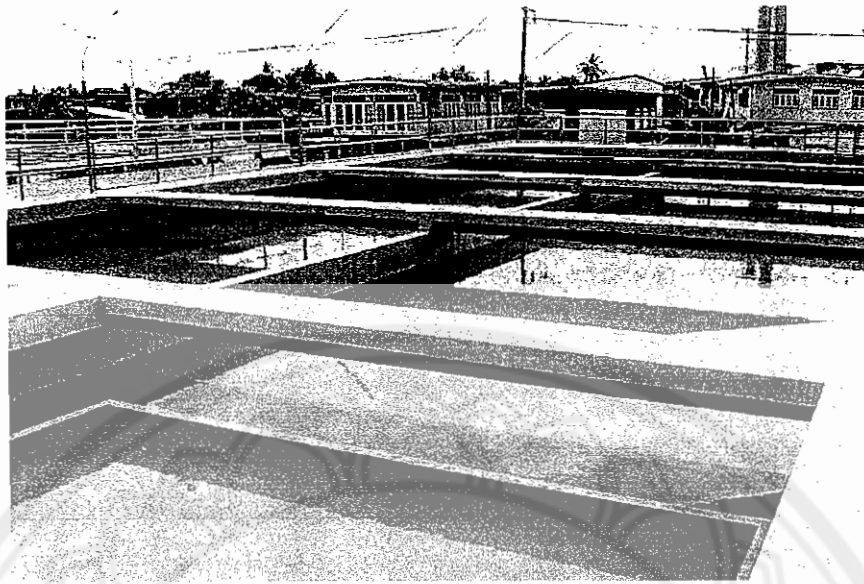
| สารประกอบ | เวลา (วัน) |
|-------------------|------------|
| C ₃ S | 10 |
| C ₂ S | 100 |
| C ₃ A | 6 |
| C ₄ AF | 50 |

2.2 เถ้าตะกอนน้ำประปา

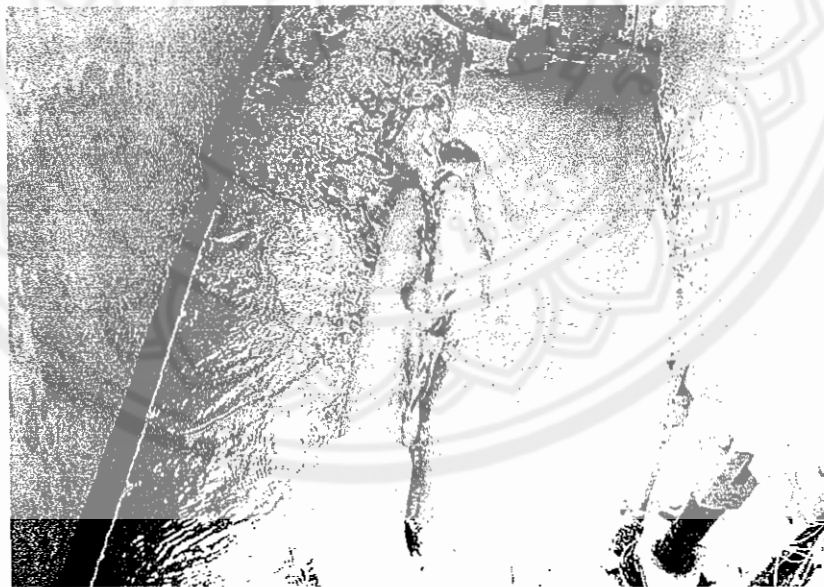
ตะกอนน้ำประปา คือ ตะกอนที่เหลือจากการผลิตน้ำประปาจากขั้นตอนการกำจัดตะกอน ความขุ่น โดยใช้สารเคมีซึ่งจะทำการจับตัวกับตะกอนแขวนลอยในน้ำทำให้เกิดฟล็อก (floc) จับตัวเป็นก้อนใหญ่ขึ้นปล่อยให้เกิดการตกตะกอนจมสู่ก้นถังตกตะกอน ซึ่งสารเคมีที่ใช้คือ สารส้ม (Al₂SO₄)₃ 14H₂O

สำหรับตะกอนน้ำประปาที่เหลือจากกระบวนการผลิตน้ำประปาของกองการประปา เทศบาลนครพิษณุโลกนั้น มีการระบายตะกอนออกจากถังตกตะกอน 1 ครั้ง/สัปดาห์ ดังรูปที่ 2.1 และ 2.2 โดยใช้ สารส้มประมาณ 600 – 800 กิโลกรัม/วัน ในฤดูร้อนและฤดูหนาว และใช้สารส้มประมาณ 1500 – 2000 กิโลกรัม ในฤดูฝน (แล้วแต่สภาพความขุ่นของน้ำ) ซึ่งผลิตน้ำประปาประมาณ 40000 ลูกบาศก์เมตร/วัน

ตะกอนน้ำประปาที่ใช้ในการทดลองนำมาจากถังตกตะกอนที่ 1 ของกองการประปา เทศบาลนครพิษณุโลกในวันที่ 21 ธันวาคม 2545 โดยมีการใช้สารส้มในวันนั้นประมาณ 650 กิโลกรัม



รูปที่ 2.1 ถังตกตะกอนของกองการประปา เทศบาลนครพิษณุโลก



รูปที่ 2.2 การระบายตะกอนออกจากถังตกตะกอน

การเตรียมเต้าตะกอนน้ำประปาจะมี 2 ขั้นตอนดังนี้

1. การเผาในเตาเผา (Muffle furnace) ที่อุณหภูมิ 1000 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที
2. การร่อน เพื่อเลือกเฉพาะเต้าตะกอนน้ำประปาที่มีอนุภาคละเอียดมาใช้งาน โดยเต้าตะกอนน้ำประปาที่จะนำมาใช้ในการทดลองจะเป็นเต้าตะกอนน้ำประปาที่ร่อนผ่านตะแกรงเบอร์ 100

2.3 มาตรฐานสำหรับเถ้าลอยและสารปอชโซลานธรรมชาติที่จะใช้เป็นสารผสมเพิ่มคอนกรีต (ASTM C618 – 97a) [9]

เถ้าลอย คือ เถ้าอนุภาคเล็กที่เกิดจากกากที่เหลือจากการเผาไหม้ของถ่านหิน

สารปอชโซลาน คือ สารประกอบซิลิกา หรือ อลูมินา ที่มีคุณสมบัติซีเมนต์น้อย หรือ ไม่มี แต่เมื่อทำปฏิกิริยากับแคลเซียมไฮดรอกไซด์ที่อุณหภูมิปกติ และจะเกิดสารประกอบที่มีคุณสมบัติซีเมนต์การแบ่งประเภทของสารปอชโซลานเป็นดังนี้

CLASS N คือ วัสดุขี้บ หรือ เถ้าของสารปอชโซลานธรรมชาติที่มีคุณสมบัติตามข้อกำหนด

CLASS F คือ เถ้าลอยที่ผลิตจากถ่านหินประเภทแอนทราไซต์ (Anthracite) หรือบิทูมินัส (Bituminous) ที่มีคุณสมบัติตามข้อกำหนดเถ้าลอยประเภทนี้จะมีคุณสมบัติปอชโซลาน

CLASS C คือ เถ้าลอยที่ผลิตจากถ่านหินประเภทลิกไนต์ (Lignite) หรือซับบิทูมินัส (Subbituminous) ที่มีคุณสมบัติตามข้อกำหนด เถ้าลอยประเภทนี้นอกจากจะมีคุณสมบัติปอชโซลานแล้วยังมีคุณสมบัติซีเมนต์อีกด้วย โดยบางครั้งอาจจะมีปริมาณหินปูนมากกว่า 10%

ข้อกำหนดคุณสมบัติทางเคมีและกายภาพของเถ้าลอยและสารปอชโซลานแต่ละประเภทเป็นไปตามตารางที่ 2.5 และ ตารางที่ 2.6

ตารางที่ 2.5 ข้อกำหนดทางด้านเคมีตามมาตรฐาน ASTM 618 – 97a

| Chemical Composition | Mineral Admixture Class | | |
|--|-------------------------|------|------|
| | N | F | C |
| ผลรวมของปริมาณซิลิกาออกไซด์ อลูมินาออกไซด์ และเหล็กออกไซด์ ($\text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3$ และ Fe_2O_3), min% | 70.0 | 70.0 | 50.0 |
| ซัลเฟอร์ไตรออกไซด์ (SO_3) | 4.0 | 5.0 | 5.0 |
| ปริมาณความชื้น, max% | 3.0 | 3.0 | 3.0 |
| น้ำหนักที่สูญหายเนื่องจากการเผา (Loss on Ignition, LOI), max% | 10.0 | 6.0 | 6.0 |
| อัลคาไลในรูปของโซเดียมออกไซด์ (Na_2O) | 1.5 | 1.5 | 1.5 |

ตารางที่ 2.6 ข้อกำหนดกายภาพตามมาตรฐาน ASTM 618 – 97a

| ข้อกำหนดทางกายภาพ | Mineral Admixture Class | | |
|---|-------------------------|------|------|
| | N | F | C |
| ความละเอียด : ส่วนที่ต่างบนตะแกรงเบอร์ 325 หลังการร่อนเปียก, max% | 34 | 34 | 34 |
| หาดัชนีกำลัง : โดยผสมกับปอร์ตแลนด์ซีเมนต์ | | | |
| 7 วัน, min% เมื่อเทียบกับตัวควบคุม | 75 | 75 | 75 |
| 28 วัน, min% เมื่อเทียบกับตัวควบคุม | 75 | 75 | 75 |
| ความต้องการน้ำ : max% เมื่อเทียบกับตัวควบคุม | 115 | 105 | 105 |
| ความอยู่ตัว : การขยายตัวหรือหดตัวโดยวิธี Autoclave, max% | 0.8 | 0.8 | 0.8 |
| การกำหนดความสม่ำเสมอ (Uniformity requirement) | | | |
| - ความหนาแน่น, max จากค่าเฉลี่ย % | 5 | 5 | 5 |
| - ส่วนที่ต่างบนตะแกรงเบอร์ 325, max จากค่าเฉลี่ย % | 5 | 5 | 5 |
| Multiple Factor (ผลคูณระหว่าง %LOI กับ % ของปริมาณที่ค้างตะแกรงเบอร์ 325) | - | 225 | - |
| Drying Shrinkage ของแท่งมอร์ต้าที่ 28 วัน, max % ที่แตกต่างจากตัวควบคุม | 0.03 | 0.03 | 0.03 |

2.4 Pozzolanic reaction [3]

สารประกอบในสารปอซโซลานซึ่งได้แก่ SiO_2 และ Al_2O_3 จะทำปฏิกิริยากับ Ca(OH)_2 ที่เหลือจากปฏิกิริยาไฮเดรชันของปูนซีเมนต์ จะได้ผลิตภัณฑ์เช่นเดียวกับปฏิกิริยาไฮเดรชันของปูนซีเมนต์ ดังสมการ



อย่างไรก็ตามปฏิกิริยาปอซโซลานิกนี้จะเกิดช้ากว่าปฏิกิริยาไฮเดรชันของปูนซีเมนต์ จึงต้องใช้เวลาระยะหนึ่งกว่าปฏิกิริยาจะสมบูรณ์

สำหรับสารปอซโซลานนั้นเหมาะสำหรับงานงานกริตหลา มีอัตราการพัฒนากำลังอัดช้า เนื่องจากทำปฏิกิริยากับน้ำอย่างช้าๆ แต่ให้แรงอัดในระยะหลังเท่ากันหรืออาจมากกว่าเมื่อใช้ปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์ธรรมดา โดยบ่มขึ้นให้นานกว่าปกติ

2.5 มอร์ต้า (Cement Mortar) [7]

มอร์ต้า คือ ส่วนผสมของซีเมนต์เพสต์กับทรายมาตรฐาน โดยสัดส่วนของวัสดุแห้งมอร์ต้ามาตรฐานที่ใช้ในการทดสอบตาม ASTM C 109 คือ ปูนซีเมนต์ 1 ส่วนต่อทรายมาตรฐาน 2.75 ส่วน โดยน้ำหนัก ปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์ทุกประเภทให้ใช้อัตราส่วนน้ำต่อปูนซีเมนต์เป็น 0.485 สำหรับปูนซีเมนต์อย่างอื่นให้ใช้ปริมาณน้ำมากพอที่จะทำให้ค่าการไหลเป็น $110 \pm 5\%$

ทรายมาตรฐาน

ใช้ทรายมาตรฐานชนิด Graded Sand ตามมาตรฐาน ASTM C778 ซึ่งมีคุณสมบัติและขนาดกละดังตารางที่ 2.7

ตารางที่ 2.7 ขนาดกละของทรายมาตรฐาน

| Characteristics | Graded Sand |
|--|-------------|
| Grading, percent passing sieve: | |
| 1.18 mm (No. 16) | 100 |
| 850 μm (No. 20) | - |
| 600 μm (No. 30) | 96 to 100 |
| 425 μm (No. 40) | 65 to 75 |
| 300 μm (No. 50) | 20 to 30 |
| 150 μm (No. 100) | 0 to 4 |
| Difference in air content of mortars made with washed and unwashed sand, max, %air | 1.5 |
| Source of Sand | Ottawa, IL |

หมายเหตุ เนื่องจากทรายที่ขนาดแตกต่างกันจะทำให้ความชื้นเหลวของมอร์ต้าเปลี่ยนแปลง จึงควรระวังทรายมาตรฐานที่คัดขนาดและคลุกเคล้าดีแล้วเกิดการแยกตัว ในการเทเอาทรายออกจากถุงลงในถังเก็บหรือในการตักทรายจากถุงหรือถังเก็บ ต้องระวังอย่าให้เป็นกองสูงหรือเป็นหลุมเพราะทรายเม็ด โคจะไหลลงไปรวมกัน ถังเก็บทรายควรมีขนาดใหญ่พอที่จะไม่เกิดสภาพเช่นนี้ ห้ามเอาทรายออกจากถังเก็บ โดยวิธีทำช่องที่กั้นถังแล้วปล่อยให้ทรายไหลออกมาเอง

2.6 คุณสมบัติทางกลและความคงทนของมอร์ต้าผสมเถ้าแกลบ

บุรฉัตรและพิรชล [4] ได้ทำการวิจัยเพื่อศึกษาถึงคุณสมบัติทางกลและความทนทานของมอร์ต้าผสมเถ้าแกลบโดยคุณสมบัติที่ศึกษาคือ องค์ประกอบทางเคมี, คุณสมบัติทางกายภาพ, กำลังรับแรงอัด, กำลังรับแรงดึง, ความลึกของปฏิกิริยาคาร์บอนเนชั่น, การหดตัวแบบออโตจีเนียสและความทนทานต่อสภาพแวดล้อมที่เป็นกรด ตัวแปรที่ใช้ในการทดลองคือ อัตราส่วนน้ำต่อวัสดุผล (0.4, 0.5 และ 0.6) และร้อยละการแทนที่เถ้าแกลบในปูนซีเมนต์ (ร้อยละ 10, 20, 30, 40 และ 50)

จากการศึกษาพบว่ามอร์ต้าผสมเถ้าแกลบร้อยละ 20 จะให้ค่ากำลังรับแรงอัดและกำลังรับแรงดึงสูงสุด เมื่อร้อยละการแทนที่เถ้าแกลบในปูนซีเมนต์เพิ่มขึ้นความสามารถด้านทานต่อสภาพแวดล้อมที่เป็นกรด การหดตัวแบบออโตจีเนียส การหดตัวแบบแห้งและความลึกของปฏิกิริยาคาร์บอนเนชั่นเพิ่มขึ้น

2.7 การใช้เถ้าเฝ้าขยะมูลฝอยในคอนกรีต

กฤษณาและคณะ [1] ได้ทำการทดลองนำเถ้ากระดาษและเถ้าใบไม้ ซึ่งเตรียมโดยการนำวัสดุไปเผาในเตาแล้วบดเป็นเวลา 45 นาที นำมาเป็นส่วนผสมของมอร์ต้า โดยในการทดลองจะใช้ w/b เท่ากับ 0.3 เปรอร์เซ็นต์แทนที่ซีเมนต์เท่ากับ 5 – 30 % ทำการทดสอบการไหล เวลาการก่อตัวเริ่มต้นและสิ้นสุด ค่ากำลังอัดที่ 3, 7 และ 28 วัน และหาคุณสมบัติของเถ้าทั้งสองพบว่าทั้ง PA และ LA จะมีความถ่วงจำเพาะต่ำกว่าปูนซีเมนต์ปอร์ตแลนด์ (OPC) แต่ค่า LOI สูงกว่า OPC เถ้าทั้งสองมีลักษณะพื้นผิวคล้ายกับ OPC แต่จะมีความละเอียดสูงกว่าส่วนประกอบทางเคมี พบว่า LA มีปริมาณ SiO_2 , Al_2O_3 , Fe_2O_3 ใกล้เคียงกับ OPC ส่วน LA จะมี SiO_2 และ Fe_2O_3 น้อยกว่า OPC แต่มี Al_2O_3 มากกว่า OPC และในการทดสอบพบว่าเมื่อเปอร์เซ็นต์แทนที่ของ LA เพิ่มขึ้น ค่าเวลาการก่อตัวจะช้าลง ส่วนเมื่อเปอร์เซ็นต์แทนที่ของ PA เพิ่มขึ้น ค่าเวลาการก่อตัวจะเร็วขึ้นและเมื่อเปอร์เซ็นต์แทนที่ของ PA และ LA เพิ่มขึ้น ค่าการไหลจะลดลงและค่ากำลังอัดที่ 3, 7 และ 28 วัน ยังคงต่ำกว่ามอร์ต้ามาตรฐานทุกสัดส่วนการแทนที่