

ฟีนปปลอมติดแน่นชนิดแอคธีลฟเป็นฟีนปปลอมติดแน่นโดยยึดติดกับฟันหลักด้วยเรซินซีเมนต์ซึ่งความแข็งแรงในการยึดติดของฟีนปปลอมติดแน่นชนิดนี้จะขึ้นกับการเตรียมผิวด้านในของโครงโลหะเพื่อเพิ่มความแข็งแรง การกักกรดด้วยกระแสไฟฟ้าเป็นวิธีทางหนึ่งในการเพิ่มการยึดติดเชิงกลจุลภาคของโลหะผสมพื้นฐาน ในการศึกษาครั้งนี้ต้องการหาความเข้มข้นของกรดไนตริกและปริมาณไฟฟ้ากระแสตรงที่จะมีผลต่อผิวของโลหะผสมนิกเกิล-โครเมียม โดยใช้โลหะหล่อผสมลักษณะแผ่นกลมขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 5 มิลลิเมตร หนา 3 มิลลิเมตร และขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 7 มิลลิเมตร หนา 4 มิลลิเมตร จำนวน 100 ก้อน แบ่งเป็น 10 กลุ่ม เป็นกลุ่มควบคุมที่ทำการเป่าทราย กลุ่มที่ทำการเป่าทรายและกักด้วยกรดไนตริกความเข้มข้น 0.5 หรือ 1.0 โมลาร์ และใช้กระแสไฟฟ้า 150 250 และ 350 มิลลิแอมป์ต่อตารางเซนติเมตร กลุ่มที่ทำการเป่าทรายและกักด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 0.5 โมลาร์ และใช้กระแสไฟฟ้า 150 250 และ 350 มิลลิแอมป์ต่อตารางเซนติเมตร จากนั้นยึดชิ้นงานเข้าด้วยกันโดยใช้เรซินซีเมนต์ หลังแช่ขึ้นทดสอบในน้ำอุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง นำมาทดสอบความแข็งแรงเนื่องการยึดติดด้วยเครื่องทดสอบสากลโดยใช้ความเร็วของหัวกด 0.5 มิลลิเมตรต่อนาที วิเคราะห์ผลที่ได้โดยวิธีทางสถิติ โดยการวิเคราะห์ความแปรปรวนแบบหนึ่งปัจจัย (ANOVA) และทดสอบการเปรียบเทียบเชิงซ้อนโดยวิธีทูกีย์ (Tukey) พบว่า ค่าเฉลี่ยความแข็งแรงเนื่องการยึดติดของกลุ่มที่ทำการเป่าทรายและกักด้วยกรดไนตริกความเข้มข้น 0.5 โมลาร์ และใช้กระแสไฟฟ้า 250 มิลลิแอมป์ต่อตารางเซนติเมตร มีค่าสูงที่สุดเท่ากับ 37.01 เมกะปาสคาล และกลุ่มควบคุมเท่ากับ 26.04 เมกะปาสคาล ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ การเตรียมผิวโลหะผสมนิกเกิล-โครเมียมโดยวิธีการกักกรดด้วยกระแสไฟฟ้า ให้ผลการเพิ่มขึ้นของความแข็งแรงเนื่องการยึดติดได้ดีที่สุดด้วยการใช้กรดไนตริกเข้มข้น 0.5 ถึง 1.0 โมลาร์ และใช้กระแสไฟฟ้า 250 มิลลิแอมป์ต่อตารางเซนติเมตร

The bond strength of the adhesive bridges bonded with abutment teeth by resin cement depends on the inner surface preparation of the adhesive bridge's metal framework. Electrolytic etching is the only way for increasing micromechanical retention of the base metal alloy. The purpose of this study is therefore to evaluate the concentration of nitric acid and direct current effects on the surface of nickel-chromium alloy. Two different dimensions of casting discs ($\varnothing$ 5 x 3 mm, $\varnothing$ 7 x 4 mm, 100 pairs) were divided into 10 groups; 1 control group: (sandblasted), 6 groups: sandblasted, electrolytic etched by 0.5 or 1.0 molar nitric acid with applied current of 150, 250, and 350 mA/cm² respectively, 3 groups: sandblasted, electrolytic etched by 0.5 molar sodium hydroxide with applied current of 150 250 and 350 mA/cm² respectively. Two discs of different dimensions from each group were cemented with resin cement and stored in water at 37 °C for 24 hours, and then subjected to the shear bond test using universal testing machine at crosshead speed of 0.5 mm/min. The surface microstructure was studied by SEM. One-way analysis of variance (ANOVA) and Tukey multiple comparison test were used for statistically analysis. The mean of shear bond strength of the samples electrolytic etched by 0.5 molar nitric acid with applied current of 250 mA/cm² (37.01 MPa) were significantly higher than that of the control group (26.04 MPa). The results of this study indicated that the surface preparation of nickel-chromium alloy by electrolytic etching with 0.5 to 1.0 molar nitric acid while applying current of 250 mA/cm² gave the highest shear bond strength.