

ปริมาณของแคลเซียมที่ฝังของห่วงอนามัย เมื่อใส่เป็นเวลานาน

ดำรง เหรียญประยูร*
สุกัญญา วีรวัฒน์กุมพะ**

Reinprayoon D, Werawatanagoompa. Amount of calcium deposit on IUD after prolonged use. Chula Med J 1981 Sept; 25 (5) : 1006-1012

Two hundred and nine Lippes Loops were examined for calcium deposits just after removal from the subjects who were fitted with this IUD for 1 to 12 years. The Lippes Loops were divided into 7 groups according to the years of usage i.e. 1,3,4,8,10,11 and 12 years. The amount of calcium deposition, measured by O-Cresophthalein complexone method and examined by Colposcope, tended to increase with longer exposure up to ten years of use. There were marked variations in the amount of calcium deposition on the devices having similar placement period.

The amount of calcium deposition on the IUDs removed from those who had abnormal uterine bleeding was slightly higher than on those who were asymptomatic. However, there was no statistical significant difference. The results of the present study indicated that the amount of calcium deposition had no relation to the abnormal uterine bleeding of which the patients complained.

การใส่ห่วงอนามัยเป็นวิธีคุ้มกำนิดวิธีหนึ่งที่นิยมใช้กันอย่างแพร่หลายและมีสตรีไทย

จำนวนไม่น้อยที่ใส่ห่วงอนามัยชนิด Lippes นานก็ต่อ กันหลาย ๆ ปี จากการศึกษาที่กิตติภัณฑ์

* ภาควิชาสหิศาสตร์-นรีเวชวิทยา คณะแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

** ฝ่ายเวชศาสตร์ปัจจุบัน สถาบันนวัจกรรมศาสตร์ก่อการแพทย์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

อาการทางคลินิกของสตรีที่ใส่ห่วงอนามัยติดต่อ กันนาน ๆ พนว่าอาการข้างเคียงที่เกิดบ่อย ๆ เช่น เลือดออก ปวด หรือหดดู มีอุบัติการ ถุงในบีแรกแล้วอาการท่อง ๆ กลับลดลงจนท่า สุดในช่วงปีที่ 5 หลังจากนั้นอาการข้างเคียง โดยเฉพาะอย่างยิ่ง อาการเลือดออกผิดปกติ จากโพรงมดลูกกลับมีอุบัติการสูงขึ้นอีก¹ ได้มี การศึกษาหาสาเหตุที่อาจทำให้เกิดเลือดออกผิด ปกติ เช่น การทำ hysterosalpingography² และศึกษาพยาธิสภาพของเยื่อบุโพรงมดลูก³ จากการสังเกตถักขัณฑ์ของห่วงอนามัยที่เอาออก ขณะทำการศึกษาดังกล่าว พนว่าห่วงอนามัยที่ ใส่ไวนาน ๆ มีผิวขาวซึ่งอาจจะเป็นสาเหตุที่ ทำให้เกิดอาการเลือดออกผิดปกติได้

สำหรับอาการเลือดออกผิดปกตินั้น Tieze¹⁰ พนว่าสารประกอบของแคลเซียมที่ติด บนผิวขุ่นห่วงอนามัยชนิดพลาสติก เกิดขึ้น ภายหลังการใช้ห่วงอนามัยเป็นเวลานานและอาจ เป็นสาเหตุของการมีเลือดออกได้ เนื่องจาก แคลเซียมเป็นสารที่มีความจำเป็นในกระบวนการ การของการทำให้เลือดแข็งตัว ถ้าแคลเซียมไป เกาะที่ผิวขุ่นห่วงอนามัยมากอาจทำให้ร่างกาย ขาดแคลเซียม และอาจรบกวนกระบวนการ แข็งตัวของเลือดได้ สตรีไทยก็นิยมใส่ห่วง

ชนิดนี้เป็นระยะเวลาและพบว่ามีอาการ ข้างเคียงถักกล่าว จึงได้ทำการวิจัยเรื่องนี้เพื่อ นำข้อมูลไปประยุกต์ใช้ในโครงการวางแผน ครอบครัวท่อไป

วัตถุประสงค์

เพื่อศึกษาหาความสัมพันธ์ระหว่าง ลักษณะและปริมาณของสารแคลเซียมที่ติดอยู่ บนผิวขุ่นห่วงอนามัยชนิด Lippes กับอาการ เลือดออกผิดปกติจากโพรงมดลูกในสตรีที่ใส่ ห่วงอนามัยเป็นเวลานาน

วัสดุและวิธีการ

1. ห่วงอนามัยชนิด Lippes ขนาด C ที่เอาออกจากสตรีซึ่งใส่ห่วงติดต่อ กันเป็นเวลา นาน 1, 3, 4, 8, 10, 11 และ 12 ปี ตามลำดับ กลุ่มละ 30 อัน โดยแบ่งออกเป็น 2 พาก เท่า ๆ กัน คือ พากที่ต้องการศึกษา (study group) เป็นห่วงอนามัยที่เอาออกจากสตรีที่มี อาการเลือดออกผิดปกติจากโพรงมดลูก ส่วน อีกพากหนึ่งเป็นพากควบคุม (control group) ซึ่งเป็นห่วงที่เอาออกจากสตรีที่ไม่มีอาการผิด ปกติ

2. ห่วงอนามัยที่เอาออกจากสตรีนำไป ถังน้ำเพื่อให้เนื้อเยื่อและเลือดซึ่งอาจมีติดอยู่ ที่ผิวขุ่นห่วงอนามัยออกแล้วปล่อยทิ้งไว้ให้แห้ง

3. คุณภาพของผิวห่วงอนามัยโดยกล้อง

Colposcope

4. ชั้นน้ำหนักของห่วงอนามัย

5. นำห่วงอนามัยแข็งในการตอกเลือดเพื่อให้ละลายสารประกอบแคลเซียมที่ติดอยู่บนผิวห่วงอนามัยออก แล้วล้างน้ำให้สะอาดทำให้แห้ง ชั้นน้ำหนักอีกรัง ผลต่างของน้ำหนักใน 4 และ 5 จะเป็นน้ำหนักของสารที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัยทั้งหมด

6. หาปริมาณแคลเซียมโดยวิธีซึ่งตัดแบ่งมาจากการหาปริมาณแคลเซียมในน้ำเหลืองซึ่งมีชื่อว่า O-Cresolphthalein complexone method¹¹ ซึ่งอาศัยหลักว่าสารจำพวกโลหะ alkaline earth สามารถทำปฏิกิริยากับสารละลาย O-Cresolphthalein เมื่อยู่ในสภาพที่เป็นด่างจะเปลี่ยนเป็นสีม่วง ส่วนสารละลายแมกนีเซียมซึ่งจะรับกวนในปฏิกิริยาเคมีดังกล่าวจะถูกจำกัดออกโดยสารละลาย 8-hydroxyquinaline ปริมาณของสารแคลเซียมหาได้โดยการเทียบความเข้มของสารละลายที่ต้องการกับความเข้มข้นของสารละลายน้ำฐานด้วย spectro-photometer

7. ปริมาณของแคลเซียมที่หาได้คิดเป็น mg. ต่อน้ำหนักของสารที่ติดอยู่ทั้งหมดเป็นกรัม

ผลการวิจัย

ก. ปริมาณของสารแคลเซียมที่ติดอยู่บนห่วงอนามัย

จากการหาปริมาณของสารแคลเซียมที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัยจำนวน 209 ราย ซึ่งถูกใช้มานานเป็นระยะเวลา 1, 3, 4, 8, 10, 11 และ 12 ปี พบร่วมค่าเฉลี่ยของปริมาณแคลเซียม (mg) ต่อน้ำหนักของสารทั้งหมดที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัย (กรัม) 614.00, 730.90, 797.08, 853.31, 919.98, 804.17 และ 829.34 ตามลำดับ (ตารางที่ 1) และคงว่าปริมาณของสารแคลเซียมที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัยเพิ่มมากขึ้นตามระยะเวลาของห่วงที่ถูกใช้ ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับกลุ่มที่ใส่ห่วงนาน 1 ปีแล้ว ปริมาณของแคลเซียมในกลุ่มนี้ใหญ่กว่า 1 ปี พบร่วมสูงขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P < .05$ - $P < .001$) แต่ภายใน 10 ปี ปริมาณสารแคลเซียมกลับมีความโน้มถ่วงเล็กน้อย

ข. การศึกษาเปรียบเทียบปริมาณของสารแคลเซียมในกลุ่มศึกษาและกลุ่มควบคุม

ปริมาณของแคลเซียมที่ติดอยู่บนห่วงอนามัยซึ่งเอารอจากสตรีที่มีเลือดออกผิดปกติเปรียบเทียบกับห่วงซึ่งเอารอจากสตรีที่ไม่มีอาการผิดปกติ พบร่วมค่าเฉลี่ยของปริมาณ

แคลเซียมที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัยที่เอาออกจากสตรีกลุ่มที่ทำการศึกษาสูงกว่ากลุ่มควบคุมແຕ່ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ นอกจากราคาซึ่งพบว่าปริมาณของสารแคลเซียมที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัยที่ใส่นานเท่ากันไม่ว่าในกลุ่มที่ทำการศึกษาและกลุ่มควบคุมมีการกระจายและแตกต่างกันมาก (ค่าพิสัยกว้าง) ซึ่งพบในทุกกลุ่มของบีที่ทำการศึกษา (ตารางที่ 2)

ค. ผลการตรวจลักษณะของสารแคลเซียม

การตรวจลักษณะของสารแคลเซียมที่ติดบนผิวของห่วงอนามัยที่ถูกใช้เป็นระยะเวลาต่าง ๆ กันด้วยกล้อง Colposcope พบว่าปริมาณของแคลเซียมที่เกาะอยู่บนผิวของห่วงอนามัยที่ใส่นาน ๆ มีปริมาณมากโดยเฉพาะบริเวณตรงกลางของห่วง ส่วนบริเวณขอบนอกที่ติดอยู่กับผนังมดลูกซึ่งมีการเคลื่อนไหวอยู่เสมอ พนว่ามีสารแคลเซียมเกาะแน่นอย่างมากหรือไม่มีเกาะอยู่เลย (กรุ๊ป)

นอกจากนี้พบว่าปริมาณของแคลเซียมที่เกาะอยู่บนผิวของห่วงอนามัยที่ใช้นานเท่ากัน มีความแตกต่างกันได้มาก (กรุ๊ป ห่วงถูกใช้นาน 4 ปี) และปริมาณเพิ่มขึ้นหรือเกาะหนาขึ้นเมื่อห่วงอนามัยถูกใส่อยู่ในโพรงมดลูกเป็นเวลานานขึ้น (กรุ๊ป)

วิจารณ์

การใส่ห่วงอนามัยเป็นระยะเวลาต่าง ๆ ติดต่อกันพบว่ามีสารเกาะที่ผิวชุชุระได้มีการศึกษาแล้วว่าส่วนมากเป็นสารแคลเซียม^{7,10,12} และมีสารอื่นเช่นปูนอยู่เล็กน้อย^{4,5} ได้แก่โซเดียม แมกนีเซียม สังกะสี อัลミニเนียม แมงกานิส ทองแดง เหล็ก นักจากาน Yang และ Yang และยังพบว่าห่วงอนามัยชนิดพลาสติกมีแคลเซียมเกาะผิวได้ง่ายกว่าห่วงอนามัยชนิดอื่น¹²

ผู้ศึกษาพบว่าเมื่อใส่ห่วงอนามัยเป็นเวลานานขึ้นจะมีสารแคลเซียมเกาะเพิ่มขึ้น^{4,5,7,12} จากผลการศึกษานี้พบปริมาณแคลเซียมเกาะที่ผิวของห่วงอนามัยชนิด Lippes เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญซึ่งกัน นอกจากราคาซึ่งพบว่าปริมาณของแคลเซียมบนห่วงอนามัยที่ใช้นานเท่ากัน มีค่าแตกต่างกันมาก เช่นเดียวกับผลการศึกษาของ Johnson⁷ สำหรับผลของการตรวจหาปริมาณแคลเซียมบนผิวของห่วงอนามัยที่ใส่ติดต่อกันนานกว่า 10 ปี น่าสนใจมากที่พบว่าปริมาณเฉลี่ยของสารแคลเซียมที่เกาะอยู่แทนที่จะเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ กลับมีความโน้มถ่วงอย่างไปคงระดับอยู่ระหว่างปริมาณของแคลเซียมที่ติดบนผิวของห่วงอนามัยนานประมาณ 8-10 ปี เท่านั้น ซึ่งยังไม่มีการศึกษามาก่อนเลย

การที่สารแคลเซียมเกาะผิวของห่วงอนามัย เพิ่มขึ้นแต่เพิ่มแท็กต่างกันมากเมื่อห่วงอนามัย ใส่อยู่นานเท่า ๆ กันหรือการที่แคลเซียมเกาะที่ผิวห่วงอนามัยซึ่งใช้นานกว่า 10 ปีกลับมีความโน้มไม่เพิ่มขึ้นนั้น ยังไม่ทราบสาเหตุเนื่องจากอาจเนื่องจากการเปลี่ยนแปลงต่าง ๆ ของน้ำ เมื่อถูกในโครงนมาลูกของสตรีแต่ละคนแตกต่าง เช่น การเปลี่ยนแปลงทางเมตรabolism⁷ ของร่อน⁷ เคเมชีวภาพของโปรดีน แคลเซียม และไบคาร์บอเนท⁸ รวมทั้งภาวะความเป็นกรด ต่าง⁹ เป็นทัน

นอกจากนี้ Johnson⁷ คาดว่าแคลเซียมอาจจะหลุดไปได้เอง หรือการบีบตัวของมดลูกอาจจะมีบทบาทต่อการเกาะของสารแคลเซียม เนื่องจากพบแคลเซียมเกาะอยู่มากบริเวณกรงกลาง ๆ เท่านั้น ส่วนบริเวณขอบ ๆ ของห่วงที่สัมผัสถักบันมดลูกซึ่งมีการบีบตัวอยู่เสมอ กลับพบมีแคลเซียมเกาะอยู่น้อย

การศึกษาปริมาณของสารแคลเซียมที่เกาะอยู่บนผิวของห่วงอนามัยจากสตรีที่มีเลือดออกผิดปกติกับสตรีกลุ่มควบคุม พบร่วมนิยมของแคลเซียมที่ติดบนผิวของห่วงอนามัยจากสตรีกลุ่มทำการศึกษามีปริมาณสูงกว่าในกลุ่มควบคุมเล็กน้อย แต่ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แสดงว่าการที่ผู้ห่วงอนามัยชุรุยะหรือมีแคลเซียมในกลุ่มศึกษา

ที่สูงกว่ากลุ่มควบคุมอาจจะไม่มีความสัมพันธ์ กับการก่อให้เกิดเลือดออก ผลการวิจัยนี้พบเช่นเดียวกับรายงานของ Horward⁶ ผู้วิจัย จึงมีความเห็นว่าในกรณีที่ใส่ห่วงอนามัยติดต่อ กันเป็นระยะเวลานานและไม่มีอาการผิดปกติ เช่น เลือดออกจึงไม่มีความจำเป็นต้องเปลี่ยนห่วงอนามัยทุก 2-3 ปี ตามที่แพทย์ในบางประเทศแนะนำ¹²

สรุป

การวิจัยครั้งแรกในประเทศไทย เพื่อ หาความสัมพันธ์ระหว่างลักษณะและปริมาณ ของสารแคลเซียมที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัย Lippes กับอาการเลือดออกผิดปกติจากโครง นมาลูกในสตรีที่ใส่ห่วงอนามัยเป็นระยะเวลานาน ได้ผลสรุปดังนี้คือ

1. พบร่วมนิยมของสารแคลเซียมบนผิว ของห่วงอนามัยเพิ่มขึ้น เมื่อห่วงอนามัยถูกใช้ นานถึง 10 ปี หลังจากนั้นแล้วไม่มีแนวโน้ม จะเพิ่มขึ้นอีก
2. ลักษณะและปริมาณของสารแคลเซียมที่ติดอยู่บนผิวของห่วงอนามัยซึ่งใส่อยู่นานเท่ากันมีความแตกต่างกันมาก
3. แคลเซียมที่เกาะแล้วทำให้ผิวของห่วงอนามัยชุรุยะไม่มีความสัมพันธ์กับภาวะเลือดออกผิดปกติจากโครงนมาลูก

ตารางที่ 1 แสดงปริมาณของสารแคลเซียมที่ติดอยู่บนหัวอนามัยซึ่งถูกใช้เป็นเวลานาน

ระยะเวลาที่ ใส่หัวอนามัย (ปี)	จำนวน	ปริมาณแคลเซียม มก./ก. ของสารที่ติดอยู่ทั้งหมด		P
		Mean	S.D.	
1	34	614.00	256.69	
3	28	730.92	159.01	<.05
4	28	797.08	369.13	<.05
8	30	853.31	166.99	<.001
10	30	918.98	180.14	<.001
11	32	804.17	282.53	<.01
12	27	829.34	159.70	<.001

ตารางที่ 2 แสดงปริมาณแคลเซียมที่ติดบนหัวอนามัยของสตรีกลุ่มควบคุมและกลุ่มที่ทำการศึกษา

ระยะเวลา ที่ใส่หัว อนามัย (ปี)	ปริมาณของแคลเซียม มก./ก. ของสารที่ติดอยู่ทั้งหมด		P		
	กลุ่มควบคุม	กลุ่มที่ทำการศึกษา			
	Range	Mean \pm S.D.			
1	30.30–889.41	605.48 \pm 258.36	89.95–994.62	624.46 \pm 262.60	NS
3	275.86–894.69	727.47 \pm 170.31	424.24–939.73	755.82 \pm 145.35	NS
4	81.08–1144.53	740.04 \pm 293.18	200.00–1728.20	820.49 \pm 344.05	NS
8	305.60–1153.85	838.67 \pm 182.02	610.08–1222.98	871.86 \pm 154.79	NS
10	397.85–1289.08	908.87 \pm 176.14	502.00–1411.76	929.09 \pm 189.67	NS
11	89.91–1402.21	765.56 \pm 292.63	461.54–1582.73	823.26 \pm 280.27	NS
12	188.87–948.05	811.15 \pm 198.91	612.48–1062.80	846.24 \pm 117.67	NS

NS = no Significance

ກົດຕິກຽມປະກາດ

ຜູ້ທຳການວິຈີບອນຄຸນ

- ກອງທຸນຮັບຄາກີເບກສນໂກ່ງ ໄໃນໜໍາ ເມົດົກລັບ
ນອർດ ທີ່ໃຫ້ເງິນຊ່າຍແລລືໃນການທຳວິຈີບ
- ຮ.ກ.ບຣຣພທບຸນູກຄົງ ອ້ວທັນກາກວິຈາສູຖາສົກຮ່ວມ
ນົກວິທີຢາ ແລະ ຮ.ກ. ອ.ວີ ສມບູຮັນສຸຂ
້ວທັນກາກນ່ວຍວັງແພນຄຣອບຄຣວທີ່ໃຫ້ຄວາມ

ສັນບັນດຸນໃນການວິຈີບແລະອຸນຸງາຖໃຫ້ເສັນອ-
ຮ່າງນັ້ນ

- ເຈົ້າໜ້າທີ່ໜ່ວຍວັງແພນຄຣອບຄຣວທີ່ໃຫ້
ແລລືການທຳວິຈີບ
- ຄຸນບີຍະຮັມພຣ ພຸ່ມສຸວົຮຣັນ ທີ່ໃຫ້ກໍາ
ແນະນຳແລະວິເກຣະໜ້ອມລາຖາງສົດິຕິ

ອ້າງອີງ

- ດໍາຮັງ ເຫຼື່ອປະບູຮຸຣ, ວຸກຸພ໌ ຂາວປັບສຸກົດ, ເສຣິມຄຣີ ຕິນຫວານນີ້, ອ.ວີ ສມບູຮັນສຸຂ. A ten years IUD
users. ການປະຫຼຸມວິທາການປະຈຳນີ້ 2519. ກຽມເທັນທານຄຣ : ຄະແພທຍຄາສົກ ຈຸ່າລາງກຣົມໝາວິທະລັບ.
2519
- ດໍາຮັງ ເຫຼື່ອປະບູຮຸຣ, ວຸກຸພ໌ ຂາວປັບສຸກົດ ປະບູຮັກົດ ຂາວສະຫາດ, ອ.ວີ ສມບູຮັນສຸຂ, ປະມວລ ວຸກຸມເສັນ
Hysterosalpingography ໃນສຕ່ຣີໃສ່ໜ່ວຍອນາມຍື່ນຍະບະນານ ຈຸ່າລາງກຣົມໝາວິທະລັບ 2522 ມກຣາມ : ດນນ
ທີ່ເໝຍ : 102-108
- ໄພໂຮງໝໍ ວຸກຸພັນຍື່ນ, ດໍາຮັງ ເຫຼື່ອປະບູຮຸຣ, ພົງໝໍພົງ ສຸວົຮຣັກຸດ, ປະມວລ ວຸກຸມເສັນ, ເສຣິມຄຣີ ຕິນຫວານນີ້
ພາຫີສກາພເຊື່ອໂພຣມດູກີໃນສຕ່ຣີໃສ່ໜ່ວຍອນາມຍື່ນຍະບະນາ ຈຸ່າລາງກຣົມໝາວິທະລັບ 2523 ມິນາຄມ ; 24 (2) : 181-140
- Biale Y, Lazer S, Ben-Aderet N. Fracture and chemical composition of the lippes
loop after prolonged use. Acta Obstet Gynecol Scand 1978, 57 : 349
- Engineer AD, Dasgupta PR, Kar AB. Chemical composition of deposits formed
on Lippes loop after prolonged use. Am J Obstet Gynecol 1970 Jan 15;106 (2)
: 315-316
- Howard G. The significance of calcium deposits occurring on intrauterine devices.
J Obstet Gynecol Br Commonw 1971 Sep; 78 (9) : 861
- Johnson AB. Jr., Maness RF, Wheeler RG. Calcareous deposits formed on IUDs
in human exposures. Contraception 1976 ; 14 : 507
- Kar AB, Engineer AD, Goel R, Kamboj VP, Dasgupta PR, Chowdury SR.
Effect of an intrauterine contraceptive device on biochemical composition of
uterine fluid. Am J Obstet Gynecol 1968 Aug 1; 101 (7) : 966

9. Sedlis A, Kandemir E, Stone ML. Intrauterine pH of women using stainless steel contraceptive devices. *Obstet Gynecol* 1967 ; 30 : 114.
10. Tietze C. Polypropylene loops. *Stud Fam Plann* 1971 ; 2 : 19
11. Wilding P, Renedy JH. O-Cresolphthalein complexone method: Manual of routine methods in clinical chemistry for use in intermediate laboratories WHO Lab 1978 ; 78 : 1-16
12. Yang T, Yang W. Calcium carbonate deposition on intrauterine contraceptive devices *Am J Obstet Gynecol* 1971 Feb ; 109 (4) : 664