<i>‡</i> 1		Aı	A ₂	A3	A4	total									
	哲	25.08	26.10	18.44	26.58	106.20									
	प्रुभु	8.ን6	8.70	9.48	8.86	8.85									
			2												
	1) ($T = \frac{10}{1}$	12	= 939.	81										
	1	·65 = (8	.44 ² + 8	.59 ² + ·	·· +8.74	L) - 939	9.87 = 2.148								
	4	5TR= (25.082	t 26.10 ²	+ 28.44	+26.5	8 ²)/3 - 939.87	= 1.9788				- 11			
	776 - 177 - 7717 - 2.176 - 0.1972												F		
												1.1868			
	MSE = 55E/8 = 0.02115 9計 8 0.1692 0.02115 F = MSTR/MSE = 31.1868 砂세 11 2.148														
	F	= M5T	K/MSE	= 31.18	368				กานแ	"	7.178				
	2) A;의 발산이 더 ² 열때 (:=1,2,3,4)														
		10: 6,2													
		lı: not		, - v	*										
				- - 0 - 2 0	= 4.07	01 <u>03 H</u>	7 75								
							강도의 변화가있다	12 \$ 4 21 4							
			,,,,,				-= , , , , ,	6 1 1/4 1.							
	ار (د	N17-14] XXH +5	의 반응위	501149	755 BE	हे±ेशुस्स ¥i १	[j.] 을 계산하	Ħ						
							\vec{V2 \vec{V3.} = 18.7								
							$ \overline{Y_2} - \overline{Y_4} = 8.7$								
							 - - = 19.4								
			·												
		智	पुरा	骀	ાલું	사이	가짓정정식	최6유의사	Во	onferron	ii 5ch	effe	Tukey		
				2	8.70	o. ን¥	Ho: M1=112	0		χ		X	Х		
							H1: M1 * M2			Ţ,		`	11		
		- 1	8.76	ን	9.48	1.12	Ho: MI=MA	0		0		ว	0		
							Hi: Mi * Ma				_				
				4	8.86	0.50	Ho: μι=μ4 Hι: μι+μ4	0		O	()	O		
							Ho: M2=M3								
				3	9.48	0.78	H1: 1/2 = 1/4	0		0	•	0	0		
		7	8.70				Ho: 1/2= 1/4		_						
				4	8.86	0.16	H1: M2 # M4	*		X		X	X		
							Ho: 143=144								
		3	9.48	4	8.86	0.62	H1: 143 + 144	0		0		0	O		
	0 최소뉴의차														
	「yiyj.17 to.025,8 「MSE 「hi+hi = 2.306× JO.02115 × 1 = 0.27 이면 이사임사이는유의站														
	(Ho: µ1= M2 → \(\bar{\pi_1} - \frac{1}{2} \) = 18.36 - 8.70 = 0.34 > 0.27 0122 Ho 7174, \$\(\delta\) o174 \(\delta\) \$\(\delta\) 18.36 - 8.70 = 0.34 > 0.27 0122 Ho 7174, \$\(\delta\) 174 \(\delta\)														
	(10. M1=M2 フィリー・42.1= 18.36-8.701=0.3470.21 0旦210114、121011111111111111111111111111111														
				-			-9.48 = 1.12 >								
			μι*μη				반응원도 A1과 A3								
			μι= μ4	→ (1144.	= 8.36	- 8.86 = 0.50 7	0.27 0122 F	6 개	,朴矶什别	의참				
			µ1 * µ4				반응온도 A1과 A4								
			µ2= µ4				-9.48 =0.78 7								
			µ2#µh				반응원도 A2라A3								
			µ2= µ4				- 8.86 = 0.16 <					시饯음			
			µ2#µ4				반응원도 A≥2+A4								
			µ3= µ4					0.27 0192 F		1 1.0					

```
@ Bonferroni
         k= 4(2 = 6이 102 | [1]. - - 1] 7 t 0015 , 8 × JHSE × Jui+4 = 3.507 x J 0.02115 x J 3+ 3 = 0.42이면 이 바일 사이는 유리 등
        / Ho: μι=μ2 → |√1.-√2.|= | 8.36 - 8.70| = 0.34 < 0.42 이익2 Ho 기각 불기는 차이가 위의하지 않음
       HI: MI * M2
                                 즉 5-1. 유익수들에서 반응온도 A,과A2에서의 강도사이가 있다고 할 수 없다
         Ho: MI=MA -> | YI.-Y3. |= [8.36-9.48] = 1.12 > 0.42 0122 Ho 775, Stort Alesto
         Hi: Mi * Ma
                                  즉 5·1·유의수축에서 반응원도 A1과A3 에서의 강도 사이가 있다고 할 수 있다
          Ho: MI=M4 -> | VI.-Y4. |= 18.36-9.86 |= 0.50 > 0.42 0122 Ho 774, $1017 91915
         HI: MI + MA
                                  今ら1. 유의수克에서 반응원도 A, 과 A4 에서의 강도 차이가 있다고 할 수 있다
         Ho: M2=M3 → | √2.-√3. |= [8.70-9.48] = 0.78 > 0.42 0122 Ho 772, 1/1017 91918
                                 즉 5·1. 유익수들에서 반응원도 A2라 A3 에서의 강도 차에가 있다고 할 수 있다
       H1: 42 + 43
         Ho: M2=M4 → |V3.-Y4|= 18.70 - 8.86|=0.16 < 0.42 0123 Ho 772 $21- $107+915121 882
       \ Hι: μ2+μ4
                                 가 5·1·유의수들에서 반응원도 A2와 A4에서의 강도 차이가 있다고 할 수 없다
       ( Ho: μ3=μ4 → |√3.-√4. |= [9.48-8.86] = 0.62 > 0.42 0102 Ho 712, 1/1017 91915
       \ Hι: μι + μ4
                                 즉 5·1. 유의수등에서 반응원도 Az과 A4 에서의 강도사이가 있다고 할 수 있다
     3 Scheffe
       「いっちょーフ」(4-1)·Foot, 3.8 × JHSE× Jini+hi = J3×4.07 × J0.02115 × 1 3+ 3 = 0.41 이번 이 사임 사이는유의皆
       r Ho: μι=μ2 → |Υι.-Υ2.|= |8.36-8.70|=0.34< 0.41 이익고 Ho 기각 복기는 차이가 위의하지 않음
      H1: M1 * M2
                                즉 5·1·유익수들에서 반응온도 A,과A2에서의가도사이가 있다고 할수 없다
        Ho: MI=MA -> | VI. - V3. |= (8.36-9.48 |= 1.12 > 0.41 0102 Ho 712, 1/1012 910/15
        HI: HI + HA
                                각 5·1·유의수들에서 반응온도 A1과 A3 에서의 강도 사이가 있다고 할 수 있다
        Ho: MI=M4 -> | VI.-V4. |= (8.36-8.86 |= 0.50 > 0.41 0102 Ho 714, Aton 919 15
      H1: 11 + 14
                                3 5·1·유익수들에서 반응온도 A,과A4에서의 강도사이가 있다고 할 수 있다
        Ho: M2=M3 → | V2. - V3. |= 18.70 - 9.48 |= 0.78 > 0.41 0102 Ho 712, $401+ 91915
      Hι: μ2 # μη
                               与 5·1. 유의수들에서 반응된도 A2와 A3 에서의 강도 차이가 있다고 할 수 있다
        Ho: 4= 44 -> | Yz. -Ya. |= 18.70 - 8.86 |= 0.16 < 0.41 이익고 Ho 기가 보기는 차이가 위의하지 않을
                                즉 5·1·유의수둑에서 반응온도 A2와 A4에서의 각도 차이가 있다고 할 수 없다
      1 H1: 12+14
       Ho: 43= 44 -> | \( \bar{Y}_2 - \bar{Y}_4 - \bar{Y}_4 - \bar{Y}_4 - \bar{Y}_4 - \bar{Y}_4 - \bar{Y}_5 - \bar{Y}_8 -
     \ Hι: μι*μ4
                               독 5·1. 유익수축에서 반응은도 Az과 A4 에서의 강도사이가 있다고 할 수 있다
     @ Tukey
      / Ho: μι=μ2 -> | Ψι.-Ψ2. |= 18.36-8.70 |= 0.34< 0.38 이밀고 Ho 기가 불기는 차이가 유의하지 않음
     HI: MI * M2
                               考 5·1·유의수들에서 반응된도 AI과A2에서의 강도사이가 있다고 할 수 없다
       Ho: MI=MA -> |VI.-V3. = (8.36-9.48) = 1.12 > 0.38 0122 Ho 774, About 919155
     HI: HI + HA
                               즉 5·1·유의수축에서 반응온도 A.과A3 에서의 강도 사이가 있다고 할 수 있다
      / Ho: HI= M4 → |YI.-Y4. |= 18.36-8.86 |= 0.50 > 0.38 이민고 Ho 기가, 차이가 위의함
                               즉 5·1·유의수등에서 반응온도 A.과 A4에서의 강도 차이가 있다고 할 수 있다
     H1: 11 * 14
     ( Ho: 42= MA → | Yz. - Yz. |= (8.70 - 9.48) = 0.78 > 0.48 0122 Ho 774, 2401+912156
     H1: μ2 # μ3
                               考 5·1. 유의수등에서 반응으로 A2라A3 에서의 강도사이가 있다고 학수있다
       Ho: M2=M4 → |Y3.-Y4 = [8.70 - 8.86] = 0.16 < 0.78 0102 Ho 772 $71, 1407+91917 858
                               दि है। मुध्यम्वेणाल एक्ट्रिक A24 A4 जालध रहि भेगिर प्रदार धर्म र्राट
     H1: μ2+μ4
     1 Ho: M3=M4 -> | \frac{1}{42.-\frac{1}{42.}} = [9.48-8.86] = 0.62 > 0.78 0102 Ho 712, 1/012 9136
     \ H1: H3 + H4
                               考 5·1. 유의수등에서 반응온도 A3과 A4에서의 강도 차이가 있다고 학수 있다
4) 1/4+ = 112 - 11. = 8.28 - 8.36 = -0.08
      Studentized 24 = 11-1 113 - 11 = 3 1 x 8.28 - 1 (8.44+8.36) = -0.08
```

#2	Min : 변제 방우의 산호북 인터 한일대 (1=1,2,3)
11-2	(Ho: 2M1-M2-M4=0 (MtocHal)
	H1: 2M1-M2-M2+0
	1 111 2 μ1 - μ2 - μη τυ
	C1가 从1의 데片라면 C1=2, C2=-1, C3=-1
	$\forall 1. = 22, \ \forall 2. = 46, \ \forall 3. = 211 \rightarrow \forall 1. = 2.2, \ \forall 2. = 4.6, \ \forall 3. = 21.1$
	N=10
	$CT = \frac{(22+46+21)^2}{20} = 2594.7$
	$755 = (0^2 + 2^2 + \dots + 30^2) - 2594.7 = 4983 - 2594.7 = 238.3$
	55TR = (222+462+2112) /10-2594.7 = 2117.4
	65E = T65-55TR = 270.9
	MSE = 55E/27 = 10.033
	$L = 2 \times 2.2 - 4.6 - 21.1 = -21.3$
	$S_{L}^{2} = \frac{(0.0)^{3}}{(0)} (2^{2} + (-1)^{2} + (-1)^{2}) = 6.0198$
	$\Rightarrow T^2 = \frac{(-21.31)^2}{6.0198} = 15.3663 \ 7 \ F_{0.05,1.27} = 4.206 \ 0.022 \ Ho 1/24$
	- 6.0198 = 17.2007 / 10.05,1,27 = 4.200 014 110714
	TC나나서 5·1· 의유의수중에서 동꽃호누와 서꽃호수간의 산호농사이가 있다고 할 수 있다.
4.5	
#3	ारे वा स्पान्त स्थान स्यान स्थान स्यान स्थान स
	(Ho: $\sigma_1^2 = \sigma_2^2$
	H ₁ : σ ₁ ² + σ ₂ ²
	$73357125 H^* = \frac{max(s_1^2)}{min(s_1^2)} \sim H(p,n-1)$
	$SA^2 = \frac{1}{b-1} \left(\sum t_1^2 - \frac{1}{n} \left(\sum t_1^2 \right)^2 \right) = 1.1$
	$SB^2 = \frac{1}{6-1} (\Sigma \lambda_1^2 - \frac{1}{9} (\Sigma \lambda_1^2)^2) = 15.7667$
	WITH H = 15.1667 = 14.333 7 H(2.5) = 7.15 0123 Ho 713
	동 5·1. 의유의수는에서 세계액의 농도에 따라 인상강도의 분산이다고다고 할수 있다.
	7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7