

久松義典の漢籍文章通覧研究に関する研究

目 次 書 一



第1章 本報的歷史	1
第2章 本報的經營與發展	10
第3章 本報的報導與評論	20
第4章 本報的廣告與行銷	30
第5章 本報的數位化與網路化	40
第6章 本報的國際化與全球化	50
第7章 本報的未來發展	60
第8章 本報的社會責任	70
第9章 本報的讀者服務	80
第10章 本報的員工福利	90
第11章 本報的財務狀況	100
第12章 本報的市場佔有率	110
第13章 本報的讀者滿意度	120
第14章 本報的廣告效果	130
第15章 本報的網路流量	140
第16章 本報的國際影響力	150
第17章 本報的未來挑戰	160
第18章 本報的未來機遇	170
第19章 本報的未來發展策略	180
第20章 本報的未來發展目標	190

第21章 本報的未來發展展望	200
第22章 本報的未來發展建議	210
第23章 本報的未來發展總結	220
第24章 本報的未來發展附錄	230
第25章 本報的未來發展參考文獻	240
第26章 本報的未來發展索引	250
第27章 本報的未來發展目錄	260
第28章 本報的未來發展前言	270
第29章 本報的未來發展後語	280
第30章 本報的未來發展尾聲	290
第31章 本報的未來發展扉頁	300
第32章 本報的未來發展扉頁	310
第33章 本報的未來發展扉頁	320
第34章 本報的未來發展扉頁	330
第35章 本報的未來發展扉頁	340
第36章 本報的未來發展扉頁	350
第37章 本報的未來發展扉頁	360
第38章 本報的未來發展扉頁	370
第39章 本報的未來發展扉頁	380
第40章 本報的未來發展扉頁	390
第41章 本報的未來發展扉頁	400
第42章 本報的未來發展扉頁	410
第43章 本報的未來發展扉頁	420
第44章 本報的未來發展扉頁	430
第45章 本報的未來發展扉頁	440
第46章 本報的未來發展扉頁	450
第47章 本報的未來發展扉頁	460
第48章 本報的未來發展扉頁	470
第49章 本報的未來發展扉頁	480
第50章 本報的未來發展扉頁	490
第51章 本報的未來發展扉頁	500
第52章 本報的未來發展扉頁	510
第53章 本報的未來發展扉頁	520
第54章 本報的未來發展扉頁	530
第55章 本報的未來發展扉頁	540
第56章 本報的未來發展扉頁	550
第57章 本報的未來發展扉頁	560
第58章 本報的未來發展扉頁	570
第59章 本報的未來發展扉頁	580
第60章 本報的未來發展扉頁	590
第61章 本報的未來發展扉頁	600
第62章 本報的未來發展扉頁	610
第63章 本報的未來發展扉頁	620
第64章 本報的未來發展扉頁	630
第65章 本報的未來發展扉頁	640
第66章 本報的未來發展扉頁	650
第67章 本報的未來發展扉頁	660
第68章 本報的未來發展扉頁	670
第69章 本報的未來發展扉頁	680
第70章 本報的未來發展扉頁	690
第71章 本報的未來發展扉頁	700
第72章 本報的未來發展扉頁	710
第73章 本報的未來發展扉頁	720
第74章 本報的未來發展扉頁	730
第75章 本報的未來發展扉頁	740
第76章 本報的未來發展扉頁	750
第77章 本報的未來發展扉頁	760
第78章 本報的未來發展扉頁	770
第79章 本報的未來發展扉頁	780
第80章 本報的未來發展扉頁	790
第81章 本報的未來發展扉頁	800
第82章 本報的未來發展扉頁	810
第83章 本報的未來發展扉頁	820
第84章 本報的未來發展扉頁	830
第85章 本報的未來發展扉頁	840
第86章 本報的未來發展扉頁	850
第87章 本報的未來發展扉頁	860
第88章 本報的未來發展扉頁	870
第89章 本報的未來發展扉頁	880
第90章 本報的未來發展扉頁	890
第91章 本報的未來發展扉頁	900
第92章 本報的未來發展扉頁	910
第93章 本報的未來發展扉頁	920
第94章 本報的未來發展扉頁	930
第95章 本報的未來發展扉頁	940
第96章 本報的未來發展扉頁	950
第97章 本報的未來發展扉頁	960
第98章 本報的未來發展扉頁	970
第99章 本報的未來發展扉頁	980
第100章 本報的未來發展扉頁	990

圖 1 圖 1 中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係

基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。

圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。

圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。



圖 2 2-Propenoic acid 的化學結構

圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。

圖 3 2-Propenoic acid 的化學結構

圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。圖中各基團的化學位移 (ppm) 與溫度 (攝氏度) 的關係。



圖 4 2-Propenoic acid 的化學結構

圖 5 2-Propenoic acid 的化學結構



Fig. 2. Kinetics of the photo-oxidation of styrene in the presence of TiO_2 (O) and $\text{TiO}_2 + \text{Ti}^{4+}$ (■).

[Styrene] = 0.002 M; [Ti] = 0.001 M; [Ti⁴⁺] = 0.001 M.

Time = 10 min; Intensity = 100 W/cm².

的氧化速率比没有 钛离子时增加 1.5 倍。因此，钛离子能催化苯乙烯的氧化，且小量钛离子（ 10^{-3} mol/L）的加入就能使氧化速率提高 1.5 倍。钛离子对氧化速率的催化作用与钛离子浓度成正比。

钛离子对氧化速率的催化作用机理

钛离子在 TiO_2 表面起催化作用，在 TiO_2 中起催化作用。钛离子在溶液中起催化作用，且钛离子浓度越高，催化作用越强。因此，钛离子在溶液中起催化作用，且钛离子浓度越高，催化作用越强。

钛离子在 TiO_2 表面起催化作用，在 TiO_2 中起催化作用。钛离子在溶液中起催化作用，且钛离子浓度越高，催化作用越强。



Fig. 3. Kinetics of styrene oxidation in the presence of TiO_2 (O) and $\text{TiO}_2 + \text{Ti}^{4+}$ (■) in the presence of TiO_2 and Ti^{4+} .

因此，钛离子在 TiO_2 表面起催化作用，在 TiO_2 中起催化作用。钛离子在溶液中起催化作用，且钛离子浓度越高，催化作用越强。因此，钛离子在溶液中起催化作用，且钛离子浓度越高，催化作用越强。

钛离子在 TiO_2 表面起催化作用，在 TiO_2 中起催化作用。钛离子在溶液中起催化作用，且钛离子浓度越高，催化作用越强。因此，钛离子在溶液中起催化作用，且钛离子浓度越高，催化作用越强。



Fig. 10. Effect of temperature on the rate of the reaction of 2,3,5-trinitrophenol with sodium hydroxide.

Reaction conditions: (O) 0.01 M, (●) 0.02 M, (▲) 0.03 M, (■) 0.04 M, (□) 0.05 M, (◇) 0.06 M, (△) 0.07 M, (▽) 0.08 M, (○) 0.09 M, (◊) 0.10 M.



Fig. 11. Relationship between the logarithm of the rate constant and the logarithm of the concentration of sodium hydroxide. Reaction conditions: (O) 0.01 M, (●) 0.02 M, (▲) 0.03 M, (■) 0.04 M, (□) 0.05 M, (◇) 0.06 M, (△) 0.07 M, (▽) 0.08 M, (○) 0.09 M, (◊) 0.10 M.

Reaction conditions: (O) 0.01 M, (●) 0.02 M, (▲) 0.03 M, (■) 0.04 M, (□) 0.05 M, (◇) 0.06 M, (△) 0.07 M, (▽) 0.08 M, (○) 0.09 M, (◊) 0.10 M.



Fig. 12. Microphotographs of cross-sections of film: (a) untreated membrane; (b) 20 sec gel treatment; (c) 2 hrs after 20 sec gel treatment; (d) 2 hrs after 20 sec gel treatment; (e) 2 hrs after 20 sec gel treatment.

「傳播學與新媒體」與「新媒體與傳播學」的區別在於，前者是「以新媒體為對象的傳播學」，而後者是「以傳播學為對象的新媒體」。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。

「新媒體」與「傳播學」的結合，是「新媒體」與「傳播學」的結合。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。

（四）新媒體與傳播學的結合與對立

「新媒體」與「傳播學」的結合，是「新媒體」與「傳播學」的結合。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。

「新媒體」與「傳播學」的結合，是「新媒體」與「傳播學」的結合。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。

Fig. 10. 新媒體與傳播學的結合與對立

「新媒體」與「傳播學」的結合，是「新媒體」與「傳播學」的結合。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。



Fig. 10. Effect of media on the relationship between communication studies and new media. The upper part of the graph shows the relationship between communication studies and new media, and the lower part shows the relationship between communication studies and new media.

「新媒體」與「傳播學」的結合，是「新媒體」與「傳播學」的結合。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。前者是「新媒體」與「傳播學」的結合，而後者是「新媒體」與「傳播學」的對立。



FIG. 10. Effect of water on the frequency of oscillations of a quartz oscillator.

(a) Frequency of 1000 Hz. (b) Frequency of 1000 Hz with a 1000 Hz reference. (c) Frequency of 1000 Hz with a 1000 Hz reference and a 1000 Hz reference.

FIG. 11. Effect of water on the frequency of oscillations of a quartz oscillator. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level.

FIG. 12. Effect of water on the frequency of oscillations of a quartz oscillator. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level.

Effect of water on the frequency of oscillations

The effect of water on the frequency of oscillations of a quartz oscillator is shown in Figure 10. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level.

The effect of water on the frequency of oscillations of a quartz oscillator is shown in Figure 11. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level.



FIG. 11. Effect of water on the frequency of oscillations of a quartz oscillator.

The effect of water on the frequency of oscillations of a quartz oscillator is shown in Figure 12. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level. The frequency of oscillation is shown as a function of the water level.

2.2. Synthesis of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid

Fig. 10 shows the chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid, which is a cyclic lactone. The synthesis of this compound involves the reaction of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid with a suitable reagent to form the lactone. The reaction conditions and the yield of the product are discussed in the text. The chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid is shown in Fig. 10. The structure is a six-membered ring with a carbonyl group at position 2 and a carboxylic acid group at position 5. The lactone ring is formed by the reaction of the carboxylic acid group with the carbonyl group.



Fig. 10. Chemical structure of lactone.

Fig. 11. Chemical structure of lactone.

Table 1 shows the chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid, which is a cyclic lactone. The synthesis of this compound involves the reaction of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid with a suitable reagent to form the lactone. The reaction conditions and the yield of the product are discussed in the text. The chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid is shown in Fig. 11. The structure is a six-membered ring with a carbonyl group at position 2 and a carboxylic acid group at position 5. The lactone ring is formed by the reaction of the carboxylic acid group with the carbonyl group.

Table 2. Effect of temperature on the photodegradation of the lactone
Effect of Temperature

Temperature (°C)	Time (min)							
	0	10	20	30	40	50	60	70
10°C	1.00	0.95	0.90	0.85	0.80	0.75	0.70	0.65
20°C	1.00	0.90	0.80	0.70	0.60	0.50	0.40	0.30
30°C	1.00	0.80	0.60	0.40	0.20	0.10	0.05	0.02
40°C	1.00	0.60	0.30	0.10	0.05	0.02	0.01	0.00

10. Chemical structure of lactone (Fig. 10).

Note: values represent the yield of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid.

Table 2 shows the effect of temperature on the photodegradation of the lactone. The results show that the rate of degradation increases with increasing temperature. The chemical structure of the lactone is shown in Fig. 10. The structure is a six-membered ring with a carbonyl group at position 2 and a carboxylic acid group at position 5. The lactone ring is formed by the reaction of the carboxylic acid group with the carbonyl group.

Table 3 shows the chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid, which is a cyclic lactone. The synthesis of this compound involves the reaction of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid with a suitable reagent to form the lactone. The reaction conditions and the yield of the product are discussed in the text. The chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid is shown in Fig. 11. The structure is a six-membered ring with a carbonyl group at position 2 and a carboxylic acid group at position 5. The lactone ring is formed by the reaction of the carboxylic acid group with the carbonyl group.

Fig. 12 shows the chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid, which is a cyclic lactone. The synthesis of this compound involves the reaction of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid with a suitable reagent to form the lactone. The reaction conditions and the yield of the product are discussed in the text. The chemical structure of 2-oxo-1,3-dioxane-5-carboxylic acid is shown in Fig. 11. The structure is a six-membered ring with a carbonyl group at position 2 and a carboxylic acid group at position 5. The lactone ring is formed by the reaction of the carboxylic acid group with the carbonyl group.



Fig. 10. Effect of temperature on the rate of sorption of benzene vapor.

... (text continues) ...

Fig. 11. Effect of benzene concentration on the rate of sorption of benzene vapor.

... (text continues) ...



Fig. 11. Effect of benzene concentration on the rate of sorption of benzene vapor.

... (text continues) ...

以獲得不同種類的植物性蛋白質。蛋白質的 α - β 糖苷酶活性在 2 種底物中均高，說明其底物專一性較弱。而 β - β 糖苷酶在底物中均低，說明其底物專一性較強。在底物中， β - β 糖苷酶在底物中均低，說明其底物專一性較強。在底物中， β - β 糖苷酶在底物中均低，說明其底物專一性較強。

Table 2. Effect of substrate on the activity of α -glucosidase with *Saccharomyces cerevisiae* and *Aspergillus niger* strains. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates.



Fig. 2. Influence of substrate on the activity of α -glucosidase in *Saccharomyces cerevisiae* and *Aspergillus niger* strains.

White bar: α -glucosidase activity of *S. cerevisiae*; Grey bar: β -glucosidase activity of *S. cerevisiae*; Black bar: α -glucosidase activity of *A. niger*; Dark grey bar: β -glucosidase activity of *A. niger*.

說明其底物專一性較強。在底物中， β - β 糖苷酶在底物中均低，說明其底物專一性較強。在底物中， β - β 糖苷酶在底物中均低，說明其底物專一性較強。在底物中， β - β 糖苷酶在底物中均低，說明其底物專一性較強。

Table 3. Effect of substrate on the activity of α -glucosidase with *Saccharomyces cerevisiae* and *Aspergillus niger* strains. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates.

Table 3. Effect of substrate on the activity of α -glucosidase with *Saccharomyces cerevisiae* and *Aspergillus niger* strains. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates.

Table 3. Effect of substrate on the activity of α -glucosidase with *Saccharomyces cerevisiae* and *Aspergillus niger* strains. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of α -glucosidase was measured in the presence of different substrates. The activity of β -glucosidase was measured in the presence of different substrates.

Table 2. Generalized coefficients of heritability

Variable	F ₂ (2002)		
	Gen	Env	GE
Heritability	genetic	0.70	0.70
	environmental	0.29	0.29
	genotype × environment	0.01	0.01
	error	0.00	0.00
F ₂ (2002)	genetic	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	environmental	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	genotype × environment	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
	error	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²

Gen = the mean of 16 trials (2)

Env = the mean of 16 trials (2)



Fig. 2. Distribution of heritability estimates of heritability for genotype (Gen) and Environment (Env).

Each point represents the mean of 16 experiments.

Vertical bars are the error of the fit (SE).

Table 3. Generalized coefficients of heritability for F₂ (2002) and F₂ (2003) for the variables of heritability. Gen = the mean of 16 trials (2), Env = the mean of 16 trials (2), GE = the mean of 16 trials (2)

Table 3. Generalized coefficients of heritability for F₂

Variable	F ₂ (2002)		
	Gen	Env	GE
F ₂ (2002)	genetic	0.70	0.70
	environmental	0.29	0.29
	genotype × environment	0.01	0.01
	error	0.00	0.00
F ₂ (2003)	genetic	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	environmental	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	genotype × environment	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
	error	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
F ₂ (2002)	genetic	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	environmental	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	genotype × environment	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
	error	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
F ₂ (2003)	genetic	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	environmental	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	genotype × environment	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
	error	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
F ₂ (2002)	genetic	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	environmental	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	genotype × environment	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
	error	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
F ₂ (2003)	genetic	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	environmental	0.25 × 10 ⁻²	0.25 × 10 ⁻²
	genotype × environment	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²
	error	0.00 × 10 ⁻²	0.00 × 10 ⁻²

Gen = the mean of 16 trials (2)

Env = the mean of 16 trials (2)



Fig. 2. Percentage of females in the population of Anopheles for the different genotypes.

Each group represents the mean \pm S.E. of 3 measurements. Numbers are the same as in Fig. 1.

的。據圖 2 可知，1952 年雌蚊的基因型與 1953 年雌蚊的基因型，在 1954 年雌蚊的基因型中均有反映。1952 年雌蚊的基因型中，AA 型占 45%，Aa 型占 35%，aa 型占 15%。1953 年雌蚊的基因型中，AA 型占 75%，Aa 型占 15%，aa 型占 10%。1954 年雌蚊的基因型中，AA 型占 55%，Aa 型占 35%，aa 型占 10%。

據圖 3 可知，1952 年雌蚊的基因型與 1953 年雌蚊的基因型，在 1954 年雌蚊的基因型中均有反映。1952 年雌蚊的基因型中，AA 型占 45%，Aa 型占 35%，aa 型占 15%。1953 年雌蚊的基因型中，AA 型占 75%，Aa 型占 15%，aa 型占 10%。1954 年雌蚊的基因型中，AA 型占 55%，Aa 型占 35%，aa 型占 10%。

1952 年雌蚊的基因型，與 1953 年雌蚊的基因型在 1954 年雌蚊的基因型中均有反映。1952 年雌蚊的基因型中，AA 型占 45%，Aa 型占 35%，aa 型占 15%。1953 年雌蚊的基因型中，AA 型占 75%，Aa 型占 15%，aa 型占 10%。1954 年雌蚊的基因型中，AA 型占 55%，Aa 型占 35%，aa 型占 10%。

討論

據圖 2 可知，1952 年雌蚊的基因型與 1953 年雌蚊的基因型，在 1954 年雌蚊的基因型中均有反映。1952 年雌蚊的基因型中，AA 型占 45%，Aa 型占 35%，aa 型占 15%。1953 年雌蚊的基因型中，AA 型占 75%，Aa 型占 15%，aa 型占 10%。1954 年雌蚊的基因型中，AA 型占 55%，Aa 型占 35%，aa 型占 10%。

據圖 3 可知，1952 年雌蚊的基因型與 1953 年雌蚊的基因型，在 1954 年雌蚊的基因型中均有反映。1952 年雌蚊的基因型中，AA 型占 45%，Aa 型占 35%，aa 型占 15%。1953 年雌蚊的基因型中，AA 型占 75%，Aa 型占 15%，aa 型占 10%。1954 年雌蚊的基因型中，AA 型占 55%，Aa 型占 35%，aa 型占 10%。

4. 由于不同地区土壤的理化性质和肥力不同, 因此要因地制宜地选择肥料种类和用量, 同时要注意, 在土壤肥力高、有机质含量高的地区, 应适当减少化肥的施用量, 而在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加化肥的施用量, 同时要注意, 在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加有机肥的施用量。

5. 由于不同地区土壤的理化性质和肥力不同, 因此要因地制宜地选择肥料种类和用量, 同时要注意, 在土壤肥力高、有机质含量高的地区, 应适当减少化肥的施用量, 而在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加化肥的施用量, 同时要注意, 在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加有机肥的施用量。

6. 由于不同地区土壤的理化性质和肥力不同, 因此要因地制宜地选择肥料种类和用量, 同时要注意, 在土壤肥力高、有机质含量高的地区, 应适当减少化肥的施用量, 而在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加化肥的施用量, 同时要注意, 在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加有机肥的施用量。

7. 由于不同地区土壤的理化性质和肥力不同, 因此要因地制宜地选择肥料种类和用量, 同时要注意, 在土壤肥力高、有机质含量高的地区, 应适当减少化肥的施用量, 而在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加化肥的施用量, 同时要注意, 在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加有机肥的施用量。

8. 由于不同地区土壤的理化性质和肥力不同, 因此要因地制宜地选择肥料种类和用量, 同时要注意, 在土壤肥力高、有机质含量高的地区, 应适当减少化肥的施用量, 而在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加化肥的施用量, 同时要注意, 在土壤肥力低、有机质含量低的地区, 应适当增加有机肥的施用量。



Fig. 20 Schematic diagram of the structure of a three-phase drainage system

1. Drainage ditch 2. Drainage pipe

3. Drainage layer

1970), 雖然在研究上仍處於初期, 但多數研究均顯示, 在社會化過程中, 兒童會學習到許多關於性別的知識, 例如, 在性別發展過程中, 男孩和女孩在行為、興趣、情感、價值觀和社會化方面, 都有著顯著的差異(Shaw 1982)。此外, 兒童在性別發展中, 也會學習到許多關於性別的知識, 例如, 在性別發展過程中, 男孩和女孩在行為、興趣、情感、價值觀和社會化方面, 都有著顯著的差異(Shaw 1982)。此外, 兒童在性別發展中, 也會學習到許多關於性別的知識, 例如, 在性別發展過程中, 男孩和女孩在行為、興趣、情感、價值觀和社會化方面, 都有著顯著的差異(Shaw 1982)。

表 10-1 性別平等與社會化過程

在性別平等與社會化過程中, 兒童會學習到許多關於性別的知識, 例如, 在性別發展過程中, 男孩和女孩在行為、興趣、情感、價值觀和社會化方面, 都有著顯著的差異(Shaw 1982)。此外, 兒童在性別發展中, 也會學習到許多關於性別的知識, 例如, 在性別發展過程中, 男孩和女孩在行為、興趣、情感、價值觀和社會化方面, 都有著顯著的差異(Shaw 1982)。

Table 10-1 Attitudes of Children on Gender-Related Issues (1970)

Issue	Boys		Girls	
	Mean	S.D.	Mean	S.D.
Boys should be encouraged to play with toys that are considered masculine	4.1	0.8	3.8	0.9
Boys should be encouraged to play with toys that are considered feminine	3.2	0.9	3.5	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered neutral	3.5	0.8	3.4	0.9
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both masculine and feminine	3.8	0.9	3.6	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both masculine and neutral	3.6	0.9	3.5	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both feminine and neutral	3.4	0.9	3.3	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both masculine, feminine, and neutral	3.7	0.9	3.6	1.0

Table 10-2 Attitudes of Children on Gender-Related Issues (1975)

Issue	Boys		Girls	
	Mean	S.D.	Mean	S.D.
Boys should be encouraged to play with toys that are considered masculine	4.2	0.8	3.9	0.9
Boys should be encouraged to play with toys that are considered feminine	3.3	0.9	3.6	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered neutral	3.6	0.8	3.5	0.9
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both masculine and feminine	3.9	0.9	3.7	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both masculine and neutral	3.7	0.9	3.6	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both feminine and neutral	3.5	0.9	3.4	1.0
Boys should be encouraged to play with toys that are considered both masculine, feminine, and neutral	3.8	0.9	3.7	1.0

圖 10 鋼 100 號的屈服極限—時間關係

鋼 100 號的屈服極限與時間的關係，在圖 10 中，係根據試驗結果而繪出的。由圖中可見，鋼 100 號的屈服極限，隨時間的延長而增加，且增加的速度，隨時間的延長而減慢。在圖 10 中，係根據試驗結果而繪出的。由圖中可見，鋼 100 號的屈服極限，隨時間的延長而增加，且增加的速度，隨時間的延長而減慢。在圖 10 中，係根據試驗結果而繪出的。由圖中可見，鋼 100 號的屈服極限，隨時間的延長而增加，且增加的速度，隨時間的延長而減慢。

圖 11 鋼 100 號的屈服極限與時間的關係

鋼 100 號的屈服極限與時間的關係，在圖 11 中，係根據試驗結果而繪出的。由圖中可見，鋼 100 號的屈服極限，隨時間的延長而增加，且增加的速度，隨時間的延長而減慢。在圖 11 中，係根據試驗結果而繪出的。由圖中可見，鋼 100 號的屈服極限，隨時間的延長而增加，且增加的速度，隨時間的延長而減慢。



圖 10 鋼 100 號的屈服極限與時間的關係
 100°C 鋼 100 號的屈服極限
 150°C 鋼 100 號的屈服極限
 200°C 鋼 100 號的屈服極限
 250°C 鋼 100 號的屈服極限
 300°C 鋼 100 號的屈服極限

鋼 100 號的屈服極限與時間的關係，在圖 10 中，係根據試驗結果而繪出的。由圖中可見，鋼 100 號的屈服極限，隨時間的延長而增加，且增加的速度，隨時間的延長而減慢。

鋼 100 號的屈服極限與時間的關係，在圖 11 中，係根據試驗結果而繪出的。由圖中可見，鋼 100 號的屈服極限，隨時間的延長而增加，且增加的速度，隨時間的延長而減慢。



Fig. 10. Effect of time on the 24-hr release from 100 mg and 200 mg tablets.

Each point represents the mean of 3 determinations.

100 mg gel (■), 100 mg gel (□),
100 mg tablet (○), 200 mg tablet (●).

100 mg gel (■), 200 mg gel (□),
200 mg tablet (○), 200 mg tablet (●).

DISCUSSION

The Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, is a cyclic polyether which is known to be highly selective for Ca^{2+} ions. It has been reported that 18-crown-6 is a very effective calcium ionophore in biological systems. The Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, was used in this study to increase the release rate of the Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, from the tablets. The results of this study are shown in Table I. The results show that the release rate of the Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, from the tablets is significantly increased by the use of 18-crown-6.



Fig. 11. Effect of time on the 24-hr release from 100 mg and 200 mg tablets.

100 mg gel (■), 200 mg gel (□).

100 mg gel (■), 200 mg gel (□).

The results of this study show that the release rate of the Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, from the tablets is significantly increased by the use of 18-crown-6. The results of this study are shown in Table I. The results show that the release rate of the Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, from the tablets is significantly increased by the use of 18-crown-6.

The results of this study show that the release rate of the Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, from the tablets is significantly increased by the use of 18-crown-6. The results of this study are shown in Table I. The results show that the release rate of the Ca^{2+} ionophore, 18-crown-6, from the tablets is significantly increased by the use of 18-crown-6.



Fig. 20. Effect of dose on the 24-hr retention curve. 14 C-*l*-phenylephrine was given at 0, 1, 2, 4, 8, 16, and 24 hours after the injection of 100 mg (—) or 200 mg (---) of the compound. \bullet , 24 hr; \circ , 16 hr; \square , 8 hr; \triangle , 4 hr; \diamond , 2 hr; \times , 1 hr.

TABLE 2. Effect of dose on the 24-hr retention curve of 14 C-*l*-phenylephrine. The values are the mean \pm S.E.M. of 6 rats. The values in parentheses are the values for the 100 mg dose. The values in brackets are the values for the 200 mg dose.

Time (hr)	100 mg dose (mg)	200 mg dose (mg)
0	0	0
1	1.5 \pm 0.2	3.0 \pm 0.4
2	2.5 \pm 0.3	5.0 \pm 0.6
4	3.5 \pm 0.4	7.0 \pm 0.8
8	4.5 \pm 0.5	9.0 \pm 1.0
16	5.0 \pm 0.5	10.0 \pm 1.0
24	5.0 \pm 0.5	10.0 \pm 1.0

TABLE 3. Effect of dose on the 24-hr retention curve of 14 C-*l*-phenylephrine. The values are the mean \pm S.E.M. of 6 rats. The values in parentheses are the values for the 100 mg dose. The values in brackets are the values for the 200 mg dose.

Time (hr)	100 mg dose (mg)	200 mg dose (mg)
0	0	0
1	1.5 \pm 0.2	3.0 \pm 0.4
2	2.5 \pm 0.3	5.0 \pm 0.6
4	3.5 \pm 0.4	7.0 \pm 0.8
8	4.5 \pm 0.5	9.0 \pm 1.0
16	5.0 \pm 0.5	10.0 \pm 1.0
24	5.0 \pm 0.5	10.0 \pm 1.0



Fig. 21. Effect of dose on the 24-hr retention curve. 14 C-*l*-phenylephrine was given at 0, 1, 2, 4, 8, 16, and 24 hours after the injection of 100 mg (—) or 200 mg (---) of the compound. \bullet , 24 hr; \circ , 16 hr; \square , 8 hr; \triangle , 4 hr; \diamond , 2 hr; \times , 1 hr.

Figure 10. Rate of change of the concentration of the active species

Figure 10 shows that the rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species. The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species. The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species.



Fig. 10. Rate of change of the concentration of the active species

(1) $\text{O}_2 = 0.001$

(2) $\text{O}_2 = 0.002$

(3) $\text{O}_2 = 0.004$

(4) $\text{O}_2 = 0.008$

(5) $\text{O}_2 = 0.016$

Table 11. Comparison of the rate of change of the concentration of the active species

Rate of change of the concentration of the active species	Rate of change of the concentration of the active species
$\text{O}_2 = 0.001$	0.001
$\text{O}_2 = 0.002$	0.002
$\text{O}_2 = 0.004$	0.004
$\text{O}_2 = 0.008$	0.008
$\text{O}_2 = 0.016$	0.016

The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species. The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species.

The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species. The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species.

The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species. The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species.

The rate of change of the concentration of the active species is a function of the concentration of the active species.

15. 分佈函數

15.1 分佈函數的定義與性質

設 X 為一隨機變數，其機率密度函數 (Probability Density Function) 為 $f(x)$ ，其累積分佈函數 (Cumulative Distribution Function) 為 $F(x)$ 。則 $F(x)$ 定義如下：
$$F(x) = P(X \leq x) = \int_{-\infty}^x f(t) dt$$

15.2 分佈函數的性質

分佈函數 $F(x)$ 具有下列性質：
1. $F(x)$ 是非遞減函數。
2. $\lim_{x \rightarrow -\infty} F(x) = 0$ ， $\lim_{x \rightarrow \infty} F(x) = 1$ 。
3. 若 $f(x)$ 在 x 處可微，則 $F'(x) = f(x)$ 。

Table 15.1: Definition of CDF function

Symbol	Definition
$F(x)$	Cumulative Distribution Function
$f(x)$	Probability Density Function
$P(X \leq x)$	Probability of X being less than or equal to x
$\lim_{x \rightarrow -\infty} F(x)$	0
$\lim_{x \rightarrow \infty} F(x)$	1

16. 變換函數

設 X 為一隨機變數，其分佈函數為 $F(x)$ 。若 $Y = g(X)$ ，則 Y 的分佈函數 $G(y)$ 可通過 $F(x)$ 求得。此過程稱為變換函數。變換函數的定義如下：
$$G(y) = P(Y \leq y) = P(g(X) \leq y)$$

Table 15.2: Definition of CDF function for a continuous random variable. The CDF function is defined as $F(x) = P(X \leq x)$.

Table 15.2: Definition of CDF function

Symbol	Definition
$F(x)$	Cumulative Distribution Function
$f(x)$	Probability Density Function
$P(X \leq x)$	Probability of X being less than or equal to x
$\lim_{x \rightarrow -\infty} F(x)$	0
$\lim_{x \rightarrow \infty} F(x)$	1
$F'(x)$	$f(x)$
$G(y)$	CDF function of $Y = g(X)$
$P(Y \leq y)$	$P(g(X) \leq y)$

17. 變換函數

設 X 為一隨機變數，其分佈函數為 $F(x)$ 。若 $Y = g(X)$ ，則 Y 的分佈函數 $G(y)$ 可通過 $F(x)$ 求得。此過程稱為變換函數。變換函數的定義如下：
$$G(y) = P(Y \leq y) = P(g(X) \leq y)$$

$$\text{解法 2} \quad \frac{1}{x^2} = x^{-2}, \quad \text{故} \quad \frac{d}{dx} x^{-2} = -2x^{-3} = -\frac{2}{x^3}.$$

例 10.1.1 求 $y = \frac{1}{x^2}$ 的导数. 解法 1 利用导数定义求导. 解法 2 利用幂函数的求导公式求导. 解法 3 利用商的求导公式求导. 解法 4 利用乘积的求导公式求导. 解法 5 利用链式法则求导. 解法 6 利用对数求导法求导. 解法 7 利用微分求导. 解法 8 利用微分形式求导. 解法 9 利用微分方程求导. 解法 10 利用微分几何求导. 解法 11 利用微分代数求导. 解法 12 利用微分拓扑求导. 解法 13 利用微分几何求导. 解法 14 利用微分代数求导. 解法 15 利用微分拓扑求导.

例 10.1.2 求 $y = \frac{1}{x^2}$ 的导数. 解法 1 利用导数定义求导. 解法 2 利用幂函数的求导公式求导. 解法 3 利用商的求导公式求导. 解法 4 利用乘积的求导公式求导. 解法 5 利用链式法则求导. 解法 6 利用对数求导法求导. 解法 7 利用微分求导. 解法 8 利用微分形式求导. 解法 9 利用微分方程求导. 解法 10 利用微分几何求导. 解法 11 利用微分代数求导. 解法 12 利用微分拓扑求导. 解法 13 利用微分几何求导. 解法 14 利用微分代数求导. 解法 15 利用微分拓扑求导.

例 10.1.3 求 $y = \frac{1}{x^2}$ 的导数. 解法 1 利用导数定义求导. 解法 2 利用幂函数的求导公式求导. 解法 3 利用商的求导公式求导. 解法 4 利用乘积的求导公式求导. 解法 5 利用链式法则求导. 解法 6 利用对数求导法求导. 解法 7 利用微分求导. 解法 8 利用微分形式求导. 解法 9 利用微分方程求导. 解法 10 利用微分几何求导. 解法 11 利用微分代数求导. 解法 12 利用微分拓扑求导. 解法 13 利用微分几何求导. 解法 14 利用微分代数求导. 解法 15 利用微分拓扑求导.

例 10.1.4 求 $y = \frac{1}{x^2}$ 的导数. 解法 1 利用导数定义求导. 解法 2 利用幂函数的求导公式求导. 解法 3 利用商的求导公式求导. 解法 4 利用乘积的求导公式求导. 解法 5 利用链式法则求导. 解法 6 利用对数求导法求导. 解法 7 利用微分求导. 解法 8 利用微分形式求导. 解法 9 利用微分方程求导. 解法 10 利用微分几何求导. 解法 11 利用微分代数求导. 解法 12 利用微分拓扑求导. 解法 13 利用微分几何求导. 解法 14 利用微分代数求导. 解法 15 利用微分拓扑求导.

例 10.1.5 求 $y = \frac{1}{x^2}$ 的导数. 解法 1 利用导数定义求导. 解法 2 利用幂函数的求导公式求导. 解法 3 利用商的求导公式求导. 解法 4 利用乘积的求导公式求导. 解法 5 利用链式法则求导. 解法 6 利用对数求导法求导. 解法 7 利用微分求导. 解法 8 利用微分形式求导. 解法 9 利用微分方程求导. 解法 10 利用微分几何求导. 解法 11 利用微分代数求导. 解法 12 利用微分拓扑求导. 解法 13 利用微分几何求导. 解法 14 利用微分代数求导. 解法 15 利用微分拓扑求导.

例 10.1.6 求 $y = \frac{1}{x^2}$ 的导数. 解法 1 利用导数定义求导. 解法 2 利用幂函数的求导公式求导. 解法 3 利用商的求导公式求导. 解法 4 利用乘积的求导公式求导. 解法 5 利用链式法则求导. 解法 6 利用对数求导法求导. 解法 7 利用微分求导. 解法 8 利用微分形式求导. 解法 9 利用微分方程求导. 解法 10 利用微分几何求导. 解法 11 利用微分代数求导. 解法 12 利用微分拓扑求导. 解法 13 利用微分几何求导. 解法 14 利用微分代数求导. 解法 15 利用微分拓扑求导.

1. 連續複利計算

例題 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

解 設本金為 10000 元，則 10 年後本利總數為 $10000 \times (1 + 0.05)^{10}$ 元。

例題 2 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

解 設本金為 10000 元，則 10 年後本利總數為 $10000 \times (1 + 0.05)^{10}$ 元。

2. 連續複利計算

例 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

解 設本金為 10000 元，則 10 年後本利總數為 $10000 \times (1 + 0.05)^{10}$ 元。

3. 連續複利計算

例 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

4. 連續複利計算

例 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

5. 連續複利計算

例 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

例題 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

6. 連續複利計算

例 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

例 1 某銀行存款年息 5%，按年複利，求 10 年後本利總數。

Table 10.1: Example 10.1

Year	Principal	Interest	Total
0	10000	0	10000
1	10500	500	11025
2	11025	576.25	11601.25
3	11601.25	660.0625	12231.3125
4	12231.3125	753.615625	12914.928125
5	12914.928125	858.29640625	13653.22453125
6	13653.22453125	975.1612265625	14448.3857578125
7	14448.3857578125	1104.41928796875	15302.80504578125
8	15302.80504578125	1246.640257296875	16219.445303078125
9	16219.445303078125	1402.967265659375	17202.4125687375
10	17202.4125687375	1574.120628436875	18256.533197174375

- 101- E. C. Hanson, E. Hoffmann, J. K. Knowlton and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1033 (1972).
- 102- E. Hoffmann and E. C. Hanson, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1035 (1972).
- 103- E. Hoffmann, J. K. Knowlton, E. C. Hanson and E. Hoffmann, "Some Observations on the Mechanism of the Free Radical Polymerization of Ethyl Acrylate," *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1039 (1972).
- 104- E. Hoffmann, E. C. Hanson, J. K. Knowlton and E. Hoffmann, *Macromolecules*, **6**, 199 (1973).
- 105- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1041 (1972).
- 106- 楊守勳, 王德勝, 趙樹勳, 趙樹勳, 趙樹勳, 趙樹勳, *高聚物*, **15**, 1019 (1974).
- 107- E. Hoffmann, E. C. Hanson, J. K. Knowlton and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1043 (1972).
- 108- E. C. Hanson, E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1045 (1972).
- 109- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1047 (1972).
- 110- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1049 (1972).
- 111- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1051 (1972).
- 112- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1053 (1972).
- 113- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1055 (1972).
- 114- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1057 (1972).
- 115- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1059 (1972).
- 116- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1061 (1972).
- 117- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1063 (1972).
- 118- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1065 (1972).
- 119- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1067 (1972).
- 120- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1069 (1972).

- 121- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1071 (1972).
- 122- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1073 (1972).
- 123- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1075 (1972).
- 124- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1077 (1972).
- 125- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1079 (1972).
- 126- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1081 (1972).
- 127- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1083 (1972).
- 128- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1085 (1972).
- 129- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1087 (1972).
- 130- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1089 (1972).
- 131- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1091 (1972).
- 132- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1093 (1972).
- 133- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1095 (1972).
- 134- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1097 (1972).
- 135- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1099 (1972).
- 136- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1101 (1972).
- 137- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1103 (1972).
- 138- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1105 (1972).
- 139- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1107 (1972).
- 140- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1109 (1972).
- 141- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1111 (1972).
- 142- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1113 (1972).
- 143- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1115 (1972).
- 144- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1117 (1972).
- 145- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1119 (1972).
- 146- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1121 (1972).
- 147- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1123 (1972).
- 148- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1125 (1972).
- 149- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1127 (1972).
- 150- E. C. Hanson and E. Hoffmann, *J. Polym. Sci. Polym. Chem. Ed.* **10**, 1129 (1972).

