

臺北醫學大學九十二學年度第一學期期末考試題紙

系 級	科 目	授課教師	考 試 日 期	學 號	姓 名
保三	食品化學	鄭心嫻	93年1月8日第4節		
<p>1. 請注意本試題共4張。如發現頁數不足及空白頁或缺印，應當場要求補齊，否則缺少部分概以零分計。</p> <p>2. 每張試題卷務必填寫學號及姓名。</p>					
<p>一、選擇題：(有複選題) 36%</p> <p>1.()以下那一個次序是對的</p> <ul style="list-style-type: none"> a.Hemiacetal → open chain → hydroxy aldehyde → enolization b.Open chain → hemiacetal → hydroxy aldehyde → enolization c.Hemiacetal → hydroxy aldehyde → open chain → enolization d.Hemiacetal → open chain → enolization → hydroxy aldehyde <p>2.()以下何者與 reducing sugar 有關 a. enolization b. hydroxy ketone c. open chain d.hemiacetal e.以上皆是。</p> <p>3.()HMF 是以下那些反應之產物 a. Dehydration b. Maillard reaction c.Caramelization d. Ascorbic acid oxidation e.以上皆是。</p> <p>4.()以下何者是人體最佳能量來源 a.蛋白質 b.脂肪 c.醣類 d.糖類。</p> <p>5.()在以下那些反應過程中有 Enolization</p> <ul style="list-style-type: none"> a.Dehydration b.Maillard reaction c.Caramelization d.Reducing sugar 在水溶液中。 <p>6.()syneresis 是指 a.糊化 b.凝膠 c 老化 d.離水現象。</p> <p>7.()cellulose 與 amylose 最大差別是構成 cellulose 的 glucose 之間以 a. β-1,4 b. α-1,3 c. β-1,6 d. α-1,6 鍵結。</p> <p>8.()在以下那些反應會產生 reductone a.Dehydration b.Maillard reaction c.Caramelization d.Reducing sugar 在水溶液中。</p> <p>9.()gelatinization 是指 a.糊化 b.凝膠 c 老化 d.離水現象。</p> <p>10.()glycosylamine 是以下那一反應之第一步 a. browning reaction b. Maillard reaction c. dehydration d. caramelization。</p> <p>11.()焦糖化反應是經過那些反應? a.異構物平衡 b.分子內或分子間脫水 c..分子斷裂 d. 分子聚合 e.以上皆是。</p> <p>12.()下列何反應可因加酸或加鹼催化而使反應加速? a.水解 b.脫水 c.焦糖化 d.梅納反應 e. 以上皆是。</p> <p>13.()抑制 enzymic browning 方法 a.除去水分 b.隔離氧氣 c.增加水分 d.增加銅離子。</p> <p>14.()Maillard reaction 主要是食品中同時存在 a. sugar 及 amino acid b. aldose 及 ketose c. glycosylamine 及 sugar d. ketosamine 及 aldose。</p> <p>15.()Amylopectin 枝鏈澱粉在分枝部分的鍵結為 a. α-1,4 b. β-1,6 c. α-1,6 d. β-1,4。</p> <p>16.()經過預煮、乾燥使易於分散在冷水中而成安定乳化液成品，使用前不需加熱為 a.糊化澱粉 b.稀沸澱粉 c.架橋澱粉 d.預酸澱粉。</p> <p>17.()下列何者多醣並不包括在膳食纖維內? a.木質素 b.纖維素 c.半纖維素 d.以上皆非。</p> <p>18.()醣類在水溶液中進行異構化，必先經過 a.烯醇化反應 b.脫水反應 c.水解反應 d 焦糖化反應。</p>					

臺北醫學大學九十二學年度第一學期期末考試題紙

系 級	科 目	授課教師	考 試 日 期	學 號	姓 名
保三	食品化學	鄭心嫻	93年1月8日第4節		

1. 請注意本試題共4張。如發現頁數不足及空白頁或缺印，應當場要求補齊，否則缺少部分概以零分計。
 2. 每張試題卷務必填寫學號及姓名。

三、問答題 14 %

1. 寫出 glucose 溶液之異構物，及如何分辨 α -， β -，D-，L-form。(5%)

2. 試述 insoluble dietary fiber, soluble dietary fiber 之生理功能，並述化學結構與其不同生理功能之關係。(5%)

3. enodiol 在梅納反應中有何重要性(4%)。

臺北醫學大學九十二學年度第一學期期末考試題紙

系 級 科 目	授課教師	考 試 日 期	學 號	姓 名
保三 食品化學	林士祥	93年1月8日第4節		

1. 請注意本試題共4張。如發現頁數不足及空白頁或缺印，應當場要求補齊，否則缺少部分概以零分計。

2. 每張試題卷務必填寫學號及姓名。

Lipid Chemistry (50%)

單選題 (27%)

1. () 下列有關油脂名稱何者正確？ A. dodecanoic acid 為 10:0. B. DHA 具 20 個碳. C. octadecanoic acid 為 stearic acid. D. decanoic acid 又稱 caproic acid.
2. () 下列有關乳化何者為是？ A. HLB (hydrophilic-lipophilic index)越低，越親水. B. HLB 越低，適合於水在油中之乳化. C. 皂化價高則 HLB 越大. D. HLB 與碘價有關.
3. () 下列有關油脂物理特性何者為是？ A. 脂肪酸越不飽和，其比重越大. B. 脂肪酸鏈越短，其比重越大. C. 脂肪酸鏈越長，其折射率越小. D. 閃火點之是指油品本身開始燃燒之溫度.
4. () 下列有關油脂化學特性何者為是？ A. 雙鍵越多之油脂品質安定. B. 皂化價越高，其平均碳鏈長越長. C. 長期之油脂之酸敗程度由可過氧化價來判別. D. 反式脂肪酸的能量較低，但存在於生物體內少.
5. () 下列何者不為由單態氧攻擊亞麻油酸所產生之自由基之位置？A. 9. B. 10. C. 11. D. 12.
6. () 下列何者不在油炸食品時發生？ A. 皂化價改變 B. 產生穩定之過氧化聚合物. C. 脂肪酸被釋出. D. 產生揮發性物質.
7. () 下列有關脂肪結晶何者為是？ A. α 型最不穩定，熔點最低. B. α 型經升溫可得 β 型. C. β 型含量較 β' 型穩定，在所有的 lipid 中也均以此型存在. D. 經快速降溫可得 α 型.
8. () 下列有關油脂之氫化何者為非？ A. 加入催化劑會使 selectivity ratio 升高. B. 於同時含有 oleic acid 與 linoleic 時，selectivity ratio 越高，則有越多的 linoleic 被氫化. C. 快速攪拌，selectivity ratio 也越高. D. 加壓會導致 selectivity ratio 降低
9. () 下列何者為是？A. rac-StOP 表示其三甘油脂中之一位和三位為 St 及 P，但比例不同. B. 油脂氧化於水活性越低時越不易發生. C. 水在油中之乳化狀態可藉加入鹽類來增加穩定度. D. 油脂結晶由 β 型變成 α 型時必須吸熱

問答題 (33%)

1. 試列出油脂精製之四個步驟，並說明目的及方法。（10%）
2. 試述如何不經由氫化過程來製造酥油。（8%）
3. 以 β carbon 為例，試繪圖解釋油脂熱氧化時所產生之產物。（8%）
4. 試舉例繪出 S 式之三酸甘油酯並說明。（7%）

EXTRA POINT (10%)

解釋 conjugated linoleic acid 之結構特性及生物功能(5%)

解釋巧克力之開花現象 (5%)

臺北醫學大學九十二學年度第一學期期末考試題紙

系 級	科 目	授課教師	考 試 日 期	學 號	姓 名
保三	食品化學	林士祥	93年1月8日第4節		

1. 請注意本試題共四張。如發現頁數不足及空白頁或缺印，應當場要求補齊，否則缺少部分概以零分計。
2. 每張試題卷務必填寫學號及姓名。

Lipid Chemistry 問答題及 EXTRA POINT 答案紙