



Theoretical section: - Skin products technology A general idea about the anatomical skin structure Drug absorption via the various layers of the skin Enhancement of drug absorption through the skin Enhancement of drug absorption through the skin Semi-solid preparations - Raw material used in the manufacture of semi-solid preparations mechanism of action of surfactants contained in skin preparations mechanism of action of surfactants contained in skin preparations Formulation development and ingredients of oleaginous and hydrophilic ointments bases Formulation considerations and ingredients of oil/water and water/oil creams Manufacturing technology of aqueous and oily gels Gelling agents and cross-linking agents rheology and flow behavior of the skin preparations of suppositories - Applications of suppositories - Loasification of suppositories - Applications of suppositories - Loasification of the rectum and the factors affecting drug bioavailability through the rectal route Suppositories bases The preparation methods of urethral, rectal and vaginal suppositories - Skin proparations technology and skin penetration - Mechanism of action, formulation ingredients - Aghications of suppositories - Limited the proparations and ingredients of oil/water and water/oil creams It is a proparation to the wait of the manufacture of semi-solid preparations Formulation development and ingredients of oil-water and water/oil creams Formulation considerations and ingredients of oil-water and water/oil creams Manufacturing technology of aqueous and oily gels Leasification of suppositories - Classification of suppositories - Applications of suppositories - Leas the first proparations and ingredients of oil-water and water/oil creams It is a proparation to the wait of the skin preparations and ingredients of oil-water and water/oil creams In the late of the proparation water of the skin preparations and ingredients of oil-water and water/oil creams In the late of the	المقرر	محثوى
	- Skin products technology A general idea about the anatomical skin structure Drug absorption via the various layers of the skin Enhancement of drug absorption through the skin Semi-solid preparations - Raw material used in the manufacture of semi-solid preparations mechanism of action of surfactants contained in skin preparations Formulation development and ingredients of oleaginous and hydrophilic ointments bases Formulation considerations and ingredients of oil/water and water/oil creams Manufacturing technology of aqueous and oily gels Gelling agents and cross-linking agents rheology and flow behavior of the skin preparations Classification of suppositories - Applications of suppositories the structure of the rectum and the factors affecting drug bioavailability through the rectal route Suppositories bases The preparation methods of urethral, rectal and vaginal suppositories	1- تكنولوجياً المستحضرات الجلدية 2- فكرة عامة عن بنية الجلد 3- فكرة عامة عن بنية الجلد 4- تعزيز إمتصاص الدواء من خلال طبقات الجلد المختلفة 5- تعزيز إمتصاص الدواء عبر الجلد 6- المواد الأولية الأساسية المستحضرات نصف الصلبة الصلبية 7- آلية عمل المواد الفعالة على السطح في المستحضرات نصف 8- تركيب المراهم المحبة للماء و المحبة للزيت 9- تركيب الكريمات المحبة الماء و المحبة للزيت 10- تكنولوجيا صناعة الهلامات المحبة والكارهة للماء 11- البوليميرات المستخضرات المحبة والكارهة للماء 12- در اسة انسيابية المستحضرات الحلدية 13- التصنيف الدستوري للتحاميل 14- أشكال تطبيق التحاميل 15- النصائعة المستخدمة في صناعة التحاميل الحيوي 16- الأسس المستخدمة في صناعة التحاميل 18- تكنولوجيا لمستحضرات الجلدية و البولية والبويضات المهبلية 18- تكنولوجيا لمستخضرات الجلدية للعبور عبر الجلد.



سواغات التحاميل

1. السواغات الدسمة (Fatty Bases): (cocoa butter). A

B. الزيوت مهدرجة

C. سواغات نصف صنعية

2. السواغات المنطلة في الماء

A. أمزجة جيلاتين - غليسرين - ماء

B. بولي إتيلين غليكول

C. مُشْتَقَات شبيهة ببولي ايتيلين غليكول

1- السواغات الدسمة (Fatty Bases)

(cocoa butter) زبدة الكاكاو. A

تستخلص بالعصر على الساخن للبذور المحمصة لنبات الكاكاو وتوجد زبدة الكاكاو بشكل كتل بيضاء مصفرة لها رائحة الكاكاو و طعمه. تتكون زبدة الكاكاو فقط من ثلاثيات الغليسيريدات لحموض دسمة غير مشبعة (بالميتك – ستياريك – أولئيك) و مشبعة.

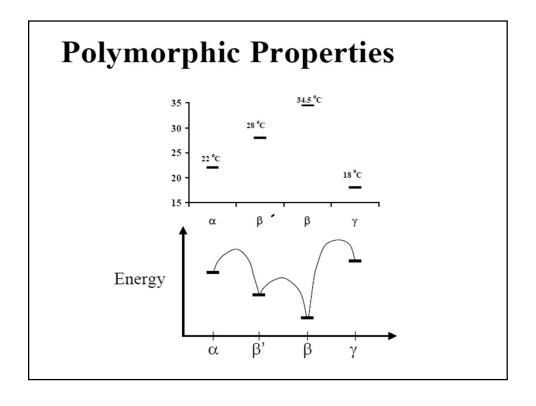


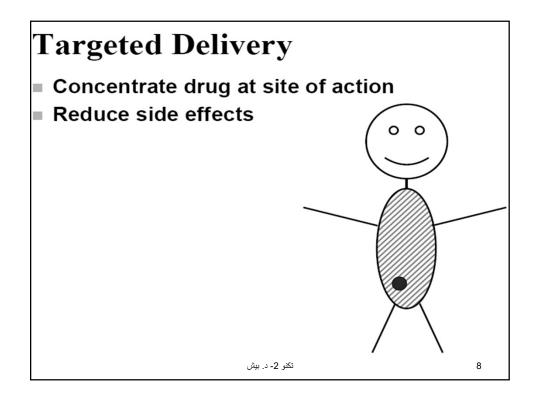


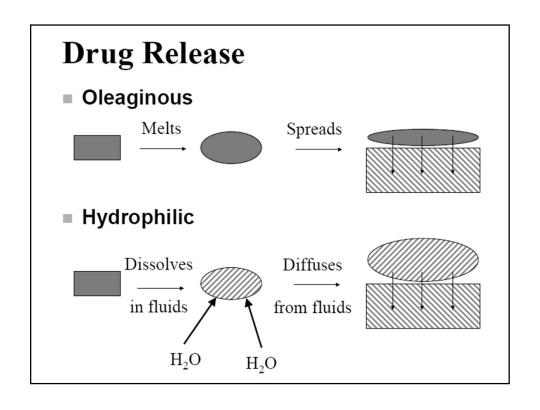
تکنو 2- د. بیش

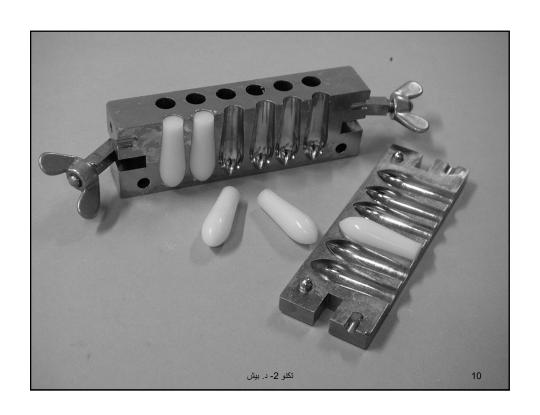
ميزاتها:

- انصهار مثالي (35-30) وتحرير للمواد الدوائية داخل المستقيم بما يضمن فعالية علاجية قصوى
- سهلة البشر فتعد مناسبة لتحضير تحاميل بطريقة الضغط على البارد مساوئها:
- ظاهرة تعدد الشكل البلوري لوجود حمض الزيت (غير مشبع) وبالتالي زيادة في زمن التماسك
 - ضعف القدرة على امتصاص الماء (15-25%) فتتطلب إضافة عوامل مساعدة
 - ميل ضعيف نحو التقلص لدى التبريد فلا بد من تزليق القوالب
 - فاصل انصهار كبير (12 -13 درجة) فيحدث ترسب للمواد الفعالة العالقة
 - عدم الثباتية الكيميائية (التزنخ)
 - -6السعر المرتفع نكنو 2- د. بيش









B. الزيوت المهدرجة:

زيت الأراشيد المهدرج و زيت الكوكو المهدرج SUPPOSITOL ميزاتها:

- فاصل تصلب قصير تناسب طريقة الصهر
 - قلة تزنخها
 - لا تبدى تبدلات غير ثابتة
- لا تحتاج إلى تزليق القوالب بسبب قدرتها الجيدة على التقلص وبخاصة زيت الأراشيد

مساوئها:

- عدم إمكانية تحضير تحاميل بطريقة الضغط نظراً لليونة الكتلة خلال العملية

11 تكنو 2- د. بيش

C. السواغات نصف الصنعية (ADEPS SOLIDUS)

أ- أسترة حموض دسمة مشبعة مع الغليسرول أو زيوت نباتية مع بولي أوكسي ايتيلين

ب- أغوال حلقية مطعمة بجذور دسمة أو بالبولي أوكسي ايتيلين ج- أغوال دسمة وعوامل استحلابية لإضفاء مواصفات الانصهار والحب للماء المرغوبين

الأسماء التجارية الأشهر لهذه السواغات هي:

Witepsol, Massa estranium, Suppocire, Novata انکٹر 2- د. بیش ◄ تتكون سواغات ويتبسول (Witepsol) وماسا استرانيوم (Massa estranium) من مزيج من ثلاثية الغليسريدات وثنائيتها وأحاديتها و تحضر بدأ من زبدة الكاكاو أو زيت لب النخل الكرنبي (Palm kernel oil)

مسواغات سوبوسير فتحضر بدءاً من زيت النخل الكرنبي (تصفية- هدرجة - أسترة لحل الروابط الاسترية لثلاثي الغليسريدات)

	Melting range	Hydroxyl number	Iodine number
Cocoa butter	31-34	0	34-38
Adeps solidus	33-37.5	5-30	3

تکنو 2- د. بیش

1- سواغات الويتبسول (Witepsol H, W, S, E) Witpsol H

تتكون من مواد دسمة قاسية تتصف باحتوائها على نسبة قليلة من أحاديات الغليسيريد فهي ذات قرينة هيدروكسيل منخفضة (3-15). تصبح قاسية سهلة الكسر لدى التبريد الشديد. سرعة تصلبها تناسب التصنيع الألي للتحاميل بطريقة الصهر الكريمي، تتمتع بفاصل انصهار ضيق من أشهر أنواعها:

Witepsol H12 >

سواغ ذو درجة انصهار منخفضة (32-33.5 م) ينصح به في تحضير تحاميل تحوي نسبة عالية من المساحيق و المواد المتبلورة القادرة على رفع نقطة انصهار الكتلة و زيادة زمن تميع التحاميل. كما أن نقطة انصهاره المنخفضة تناسب المواد الدوائية الحساسة تجاه الحرارة كالأميدوبيرين و الأمينو فيللين.

بسبب قرينة الهيدروكسيل المنخفضة فهو يناسب المواد الحساسة تجاه الاهاهة كالأسبرين. يتو 2-د. بيش

Witepsol H15 >

سواغ ذو استعمال عام يناسب تحضير التحاميل التي لا تتطلب احتياطات خاصة حيث يتمتع هذا السواغ بفاصل انصهار ضيق مما يسمح بتماسك سريع ضمن تجاويف القالب.

Witepsol H19 >

سواغ خاص يحوي استر لحمض دسم هيدروكسيلي و الذي بعد انصهاره داخل المستقيم يغطى غشاء المستقيم بطبقة رقيقة سهلة الالتصاق. يوصى باستعمال هذا السواغ في تحضير التحاميل المخصصة لمعالجة بعض الالتهابات **الموضعية** كالبواسير و التشققات الشرجية

كما يقى هذا السواغ غشاء المستقيم من التخريشات الناجمة عن بعض المواد الدوائية. منو 2-د. بيش

Witepsol W

تبدى هذه السواغات فاصل انصهار كبير و تتمتع بلزوجية جيدة ينصح بها لدى اضافة مواد فعالة طيارة و كذلك في التحضير الألى للتحاميل على المستوى الصناعي، تتمتع هذه السواغات بقرينة هيدروكسيل أكثر ارتفاعا من السابقة تتراوح ما بين 20-50.

> يمكن تسريع تصلب تحاميل هذا السواغ باستخدام المبردات دون خشية حدوث التشقق أو التصدع.

Witepsol S

تتمتع هذه السواغات بلزوجة عالية في درجة حرارة الصب المنخفضة، تحوي عوامل فعالة سطحياً تسمح ببعثرة جيدة للمواد الفعالة الحاوية عليها و تسمح بتوزيع جيد للسواغ على أغشية المستقيم و المهبل.

قرينة هيدروكسيل مرتفعة جدا (70-50) ينصح باستعمال هذه السواغات في التحضيرات الكبيرة و في تحضير التحاميل الحاوية على المواد الدوائية الثقيلة المعلقة سيهلة الترسب.

17 تكنو 2- د. بيش

Witepsol E

تتمتع هذه السواغات بنقاط انصهار مرتفعة أعلى من درجة حرارة الانسان تتراوح عادة ما بين 37-44 م.

تستعمل هذه السواغات في حالة المواد الفعالة الخافضة لنقطة انصهار السواغ بسبب انحلاليتها في الدسم.

تستعمل لرفع نقطة انصبهار السواغات ذات نقاط الانصبهار المنخفضية.

تتمتع هذه السواغات بقرينة هيدروكسيل منخفضة (15).

Con- stantes WITEPSOL		Point de fusion ascendant °C	Point de solidifica- tion °C	Indice de couleur à l'iode	Indice d'atide	Indice de saponi- fication	Indice d'iode	Indice d'hydroxyle	Insaponi- fiable %
H 5	-	34,0-36,0	33,0-35,0	3 max.	0,2 max.	235-245	2 max.	5 max.	0,3 max
H 12		32,0-33,5	29,0-33,0	3 max.	0,2 max.	240-255	3 max.	15 max.	0,3 max
H 15		33,5-35,5	32,5-34,5	3 max.	0,2 max.	230-240	3 max.	15 max.	0,3 max
H 175		34,5-36,5	32,0-34,0	3 max.	0,7 max.	225-245	3 max.	15 max.	1.0 max
H 185		38,0-39,0	34.0-37,0	3 max.	0,2 max.	220-235	3 max.	•15 max.	0.3 max
H 19	200	33,5-35,5	32,0-35,0	3 max.	0,2 max.	230-240	7 max.	20-30	0.3 max
H 32		31,0-33,0	30,0-32,5	3 max.	0,2 max.	240-250	3 max.	3 max.	0,3 max
H 35		33,5-35,5	32,0-35,0	3 max.	0,2 max.	240-250	3 max.	3.max.	0,3 max
H 37		36,0-38,0	35,0-37,0	3 max.	0,2 max.	225-245	3 max.	3 max.	0,3 max
H 39		38,0-40,0	37,0-39,5	3 max.	0,2 max.	220-240	3 max.	3 max.	0.3 max
H 42	ш	41,0-43,0	40.0-42.5	3 max.	0,2 max.	220-240	3 max.	3 max.	0,3 max
W 25		33,5-35,5	29,0-33,0	3 max.	0,3 max.	225-240	3 max.	20-30	0,3 max
W 31		35,0-37,0	30,0-33,0	5 max.	0,3 max.	225-240	3 max.	25-35	0,5 max
W 35		33,5-35,5	27,0-32,0	3 max.	0,3 max.	225235	3 max.	40-50	0,3 max
W 45		33,5-35,5	29,0-34,0	3 max.	0,0 max.	225-235	3 max.	40-50	0,3 max.
S 55		33,5-35,5	28,0-33,0	3 max.	1,0 max.	215-20	3 max.	50-65	2.0 max
S 58		32,0-33,5	27,0-29,0	.3 max.	1,0 max.	215-225	7 max.	60-70	2.0 max.
E 75		37,0-39,0	32,0-36,0	3 max.	1,3 max.	2/0-230	3 max.	15 max.	3.0 max.
E 76		37,0-39,0	31,0-35,0	3 max.	0,3 max.	223-230	3 max.	30-40	0.5 max.
E 85	1	42,0-44.0	37.0-42.0	3 max.	0.3 max.	220-230	3 max.	*15 max.	0,5 max.
7 6 1		1000	.E,S,	W , H ,]		برضم: موام	الحدا	2 14 12	ıσ

2- سواغات ماسا استرانيوم (Massa Estranium):

هي سواغات شبيهة لحد ما بسواغات الويتبسول حيث تبدي كثيرا من التشابه فيما بينها و تتكون هذه السواغات من أحاديات الغليسيريدات و ثنائيتها و ثلاثيتها لحموض دسمة مشبعة تتراوح ما بين C12-C18 و المضاف اليها كمية من أحاديات غليسيريدات الحموض الدسمة المشبعة كعوامل استحلابية م/ز.

ماسا استرانیوم :

- قدرة استحلابية عالية للمواد الدوائية المائية وبالتالي تأخير الانتشار في المستقيم.
- يستعمل في التحاميل ذات التأثير الموضعي والبيوض المهبلية والشموع الاحليلية.

2- سواغات ماسا استرانيوم (Massa Estranium):

ماسا استرانیوم BA:

- ذو فاصل انصهار ضيق فيناسب التحاميل الحاوية مقادير عالية لمواد ذات تأثير عام وسريع كالسلفاميدات الأميدوبيرين الكينين الأمينوفيللين.
- درجة انصهاره منخفضة فيسمح بإضافة المواد الدوائية في درجة منخفضة بطريقة الانصهار الكريمي.

ماسا استرانیوم B:

- سواغ مثالى في الصيدلية أو الصناعة.
- ذو خصائص استحلابية وبعثرة جيدة.

• 21 تکنو 2- د. بیش

2- سواغات ماسا استرانيوم (Massa Estranium):

ماسا استرانیوم E:

- ذو قرينة الهيدروكسيل الأعلى (45-60) من كل سواغات ماسا
 استرانيوم.
 - ذو قدرة استحلابية للماء والغليسرول والخلاصات السائلة لوجود عوامل استحلابية غير متشردة
 - ح يناسب لإضافة مواد فعالة صعبة البعثرة داخل السواغ
 - ذو لزوجية عالية بالحالة المصهورة فيمنع ترسب المواد
 الفعالة الثقيلة

22 د. بیش

			ترانيوم:	ت ماسا اس	مواصفات سواغا	ين الجدول	ří	
Туре	Point de fusion ascendant °C	Point de solidification °C	Indice de couleur à l'iode	Indice d'acide	Indice de saponification	Indice d'iode	Indice d'hydroxyle	Insaponi fiable %
A	33 -35	29 -31	3 max.	0,5 max.	225-240	3 max.	35 '-45	0,3 ma
AB	29 -31	26,5-28,5	3 max.	0,3 max.	235-245	3 max.	25 -40	0,3 ma
В	33,5-35,5	31 -33	3 max.	0,3 max.	225-240	3 max.	20 -30	0,3 ma
ВВ	33,5-35,5	31,5-33,5	3 max.	0,3 max.	225-240	3 max.	18,5-28,5	0,3 ma
BC	33,5-35,5	30,5-32,5	3 max.	0,3 max.	225-240	3 max.	30 -40	0,3 max
BCF	35 -36,5	33,5-35	3 max.	0,3 max.	225-240	3 max.	25 -30	0,3 max
BD	33,5-35,5	32 -34	. 3 max.	0,3 max.	225-240	3 max.	15 max.	. 0,3 max
C	36 -38	33 -35	3 max.	0,3 max.	225-235	3 max.	20 -30	0.3 max
D	40 -42	38 -40	3 max.	0,3 max.	220-230	3 max.	30 -40	0.3 max
E	34 -36	29 -31	3 max.	1,0 max.	215-230	3 max.	45 -60	2,0 max.
299	33,5-35,5	32 -34,5	3 max.	0,3 max.	240-255	3 max.	2 max.	0,3 max.

تکنو 2- د. بیش

ب- سواغات ذات أغوال دسمة أو مشتقات الأغوال الدسمة: 1- ماس دي هيداغ ا واا (Masses Dehydag): أمزجة لأغوال دسمة خاصة وأجسام دسمة مهدرجة ميزاتها:

﴿ قدرة عالية على امتصاص الماء (40%) والمحاليل الدوائية المائية.

- م قدرة على احتواء مواد فعالة بحالة معلقة
- تسمح بإدخال سوائل أو زيوت أومركبات غولية (خلاصات وصبغات).
 - ﴿ ثبات زمن التميع خلال الحفظ.

23

تستعمل سواغات الأغوال الدسمة أو مشتقاتها بوجود مواد رافعة للقوام (مثل لانيت O) في تحضير تحاميل مضاف لها ماء حيث تعطى مستحلبات م/ز أو مضاف لها إيثانول أو صبغات.

لانيت W أو لانيت SX: يتألف من 90% غول سيتو ستيريلي +10% لوريل سلفات الصوديوم.

لانيت N: يتألف من 90% غول سيتو ستيريلي + سيتيل ستئريل سلفات الصوديوم.

ايمولجيد Emulgade A) A): يتألف من 90%غول سيتو ستيريلي+ ايتر لغول اللوريل مع 10 جزيئات أكسي ايتلين

درجة نصهار الغول الميرستيلي -36 C (Lanette Wax KS - 36 – 36 C (Lanette 16): 52-45 C درجة انصهار الغول السيتيلي (Lanette 16): 57C - 60- 57C (Lanette 18): 55-48 C (Lanette O): 55-48 C (Lanette O)

25 د. بیش

Language W	اصغات هذه السواغات:	فيما يلي جدول لاهم مو
DEHYDAG II	DEHYDAG I	المواصفات
٥ د١٧٠ - ٥ د١٩٠٠	r7 - rr	نقطة الانصهار
۲٦ - ٥د٢٧٠٠ م	۲۲ – ۲۲ م	نقطة التصلب
1 0 0.000	1	قزينة الماء
اقــل من ١	اقــل من ا	قرينة الحموضة
18 180	r 190	قرينة التصبن
اقــل من ۱۲	اقــل من ۸	قرينة اليود
حوالي ٥٠	حوالي ٢٥	قرينة الهيدروكسيل
جوالي ٨٠.	حوالي ٩٠٠	كثافة في الدرجة ٢٠ م
Sept lance with .	100 Miles - November 1	Total State of the settle
	تکنو 2- د. بیش	26

Synthetic fats

Disadvantages:

- The viscosity of the melted fats is **lower than that of theobroma oil**. As a result there is a greater risk of drug particles sedimentation during preparation leading to a lack of uniform drug distribution which can give localized irritancy. This problem is partly compensated for in that these bases set very quickly.
- These bases become **brittle** if **cooled too rapidly**, so should not be refrigerated during preparation.
- There is a series of grades of synthetic fatty bases, each with different hardness and melting point ranges resulting in a variety of drug absorption and release profiles.

27 تكنو 2- د. بيش

ج- سواغات ذات قدرة استحلابية عالية

- تحسين استحلاب السواغ ضمن سوائل المستقيم. -زيادة القدرة على امتصاص الماء والمحاليل الدوائية المائية.

هناك ثلاثة أنماط أساسية لهذه السواغات:

- **A. عوامل استحلابية نمط ز/م: مثل** ليستين لوريل سلفات الصوديوم توين60.
- B. عوامل استحلابية نمط م/ز: مثل لانولين غول سيتيلي آر لاسبل C.
- C. عوامل استحلابیة معقدة (شموع استحلابیة): مثل شمع لانیت XS

ثانياً: السواغات المنحلة في الماء:

1- تحاميل جيلاتين – غليسرين: (جلاتين-ماء-غليسرين) (10-25-65) طريقة التحضير: حل الجيلاتين في مزيج ماء-غليسرين على الساخن مع ضبط الوزن الإجمالي.

احتياطات التحضير:

- يختار الجيلاتين الحامضي (فارماجيل A) لتحضير تحاميل تحوي مواد دوائية
 حمضية أو مواد شارجبية.
- يختار الجيلاتين القلوي (فارماجيل B) لتحضير تحاميل تحوي مواد دوائية أساسية أو مواد شارسبية.

29 د. بیش

مساوئ تحامیل جیلاتین - غلیسرین:

- 1) وجود الغليسرول يعمل كملين بفعل تأثيره في الحركة المعوية التمعجية فيخرش غشاء المستقيم حين لا يكون هذا التأثير مرغوباً.
 - 2) سيئة الحفظ فتنمو فيها الجراثيم والفطور خاصة المكورات الوردية (تلون وردي برتقالي) مما يتطلب حفظها من التلوث باستعمال هيكسيل ريزورسينول مثلاً كمادة حافظة.
- 3) تسبب تنافرات عديدة مع المواد الدوائية لوجود الجيلاتين (حالة العفص أملاح المعادن الثقيلة) والغليسرين (كتحميض الوسط بوجود البوراكس وتثبيط فعالية البنسيلين).

A glycerinated gelatin base is most frequently used in the preparation of vaginal suppositories, where the prolonged localized action of the medicinal agent is usually desired.

Vaginal suppositories are much more easily inserted than suppositories with a cocoa butter base, owing to the brittleness of cocoa butter and its rapid softening at body temperature.

> تكنو 2- د. بيش 31

ب- سواغات البولى ايتيلين غليكول (PEG): - \ +

ميزاتها:

- ﴿ محلات جيدة للعديد من المواد الدوائية غير المنحلة في الماء.
- ﴿ ذات استرطابية أو شراهة للماء أقل من استرطابية الغليسرين وتتناقص بازدياد الوزن.
- التبخر وثابتة بالحرارة تقاوم الروابط الإيترية فيها
 التبخر وثابتة بالحرارة التقاوم الروابط الإيترية فيها
 التبخر وثابتة بالحرارة التقاوم الروابط الإيترية فيها
 التبخر وثابتة بالحرارة التبغيل التب
 - الجراثيم.

- انحلالها البطىء في سوائل المستقيم.
- تأثيرها المخرش لغشاء المستقيم (تبلل بالماء قبل الوضغ)
 - ﴿ أَمرَ جَتِها مع السلفاميدات تصفر مع الزمن

ب- سواغات البولي ايتيلين غليكول (PEG):

تنافراتها:

- تبدل في القوام (تلين مع الأسبرين زيادة انحلال حمض الصفصاف).
- نقص في الفعالية العلاجية لبعض المضادات الحيوية (مع البنسيلين باسيتر اسين).
 - ترسب من المحلول المائي (مع الهالوجينات) أو مع الباربيتوريات والفينو لات.
 - نقص في الفعالية الحافظة (مع استرات حمض بارا هيدروكسي بنزوئيك) بسبب تشكل معقدات مع الوظائف الإيترية لسلاسل المتماثر.

33 تكنو 2- د. بيش

ب- سواغات البولي ايتيلين غليكول (PEG):

تطبيقات حول تحضير تحاميل البولى ايتيلين غليكول:

يستخدم الكاربواكس بوزن 1000، 4000، 6000 بنسب مختلفة مع الماء (صيغ مائية) أو مع بولي ايتيلين غليكول السائل وزن 400 (صيغ لا مائية) مع ملاحظة ما يلي:

- المواد الدوائية المنحلة في الماء أسهل امتصاصاً عبر غشاء المستقيم من المواد المنحلة في الدسم.
 - التحاميل المحضرة مع الصيغ المائية أسرع انحلالاً في الماء من السواغات اللامائية.
- لتحضير التحاميل الحاوية العطور أو مواد متميعة (أوكاليبتول كريوزوت هيدرات الكلورال) ينتخب صيغ لا مائية تحوي كاربواكس 4000.

- فيما يلى صيغ مقترحة لأمزجة بولى ايتيلين غليكول المعدة

لتحضير التحاميل:

1- كاربواكس 1000 96 جزء كاربواكس 4000 4 جزء

سواغ ذو درجة انصهار منخفضة يستخدم في التحاميل سريعة التأثير.

2- کاربواکس 1000 جزءکاربواکس 4000 جزء

ذو درجة انصهار أعلى من السابق يستعمل في تحضير تحاميل مقاومة لدر جات الحرارة المرتفعة وفي التحاميل ذات التحرر البطيع

> تكنو 2- د. بيش 35

(b) Polyethylene glycols

- **❖** They are available in a number of molecular weight ranges, the more commonly used being polyethylene glycol 200,400, 600,1000,1500,1540, 3350, 4000,6000, and 8000. The numerical designations refer to the average molecular weights of each of the polymers.
- **❖** Various combinations of these polyethylene glycols may be combined by fusion, using two or more of the various types to achieve a suppository base of the desired consistency and characteristics.

- Polyethylene glycol suppositories <u>do not</u> melt at body temperature but rather <u>dissolve slowly</u> in the body's fluids.
- ❖If the polyethylene glycol suppositories do not contain at least 20% of water to avoid the <u>irritation</u> of the mucous membranes after insertion, they should be dipped in water just prior to use.

37 نکنو 2- د. بیش

ج- سواغات شبيهة ببولي ايتيلين غليكول: بولي أكسيد الايتيلين والبروبيلين تعرف باسم البلورونيك (Poloxamer -Pluronics)

د- سواغات أخرى منحلة في الماء: غليسرين مع ستنرات الصوديوم (E331) حيث تؤثر هذه المادة كعامل استحلابي ومادة دوائية معاً

The letters 'L', 'P', and 'F', stand for the physical form of the poloxamer: liquid, paste, or flakes; see also Table V.

Table V: Nonproprietary name and corresponding commercial grade.

Nonproprietary name	Commercial grade	
Poloxamer 124	L-44	
Poloxamer 188	F-68	
Poloxamer 237	F-8 <i>7</i>	
Poloxamer 338	F-108	
Poloxamer 407	F-1 27	

HO
$$\left\{\begin{array}{c} CH_3 \\ A \end{array}\right\}_{h}$$

ثالثاً: المواد المضافة إلى سواغات التحاميل (الملونات):

1) الربط بين اللون والتأثير العلاجي: (مثلاً اللون الأخضر للدلالة على وجود الأوكاليبتول كمطهر للمجاري التنفسية).

- 2) التفريق بين المقادير الدوائية.
- 3) التفريق بين المواد الفعالة تبعاً لسميتها أو فعاليتها.
- 4) لاختبار التجانس حين إدخال مواد فعالة غير منحلة ضمن سواغ التحاميل.

معدنی - نباتی - حیوانی - اصطناعی عضوی (شارسبیة)

20 د. بیش

- تراكيز الملون المتبعة هي بحدود 1غ مسحوق يحوي 0.1% ملون لكل 12 غ سه اغ أي .

12 غ سواغ أي : 1 ملغ ملون نقي لكل 12 غ سواغ

أمثلة عن الملونات: طبيعية نباتية كاروتينوئيدية مثل بيتا كاروتين 160 E 160 أو اصطناعية عضوية شارسبية مثل تارتازين 102 E أمارانث E 123 كوكسين (E 124 Coccin) – آزوروبين E 122.



41

42

