

GD-Symposium Anforderungen an neue Rezepturbestandteile für Dermatika und Kosmetika

Anforderungen an Hilfsstoffe in topischen Produkten aus galenischer Sicht

Thomas Zapf, Bonn



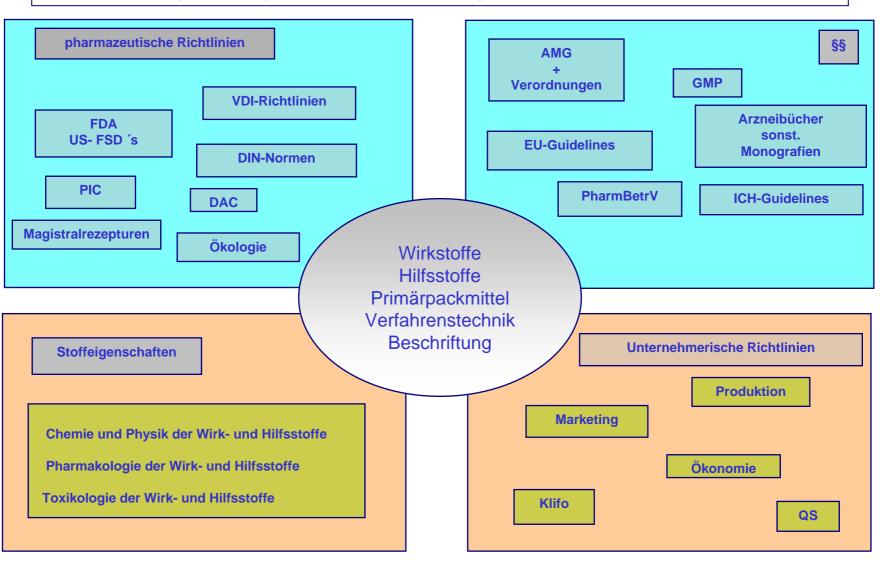
Der Anforderungskatalog für Hilfsstoffe setzt sich aus den Anforderungskatalogen aller an der Entwicklung beteiligten Disziplinen zusammen

Einteilung:

- 1. "regulatorische" Anforderungen
- 2. "medizinisch-pharmazeutische" Anforderungen



Anforderungskataloge an die Verwendung von Hilfsstoffen in Arzneiformen





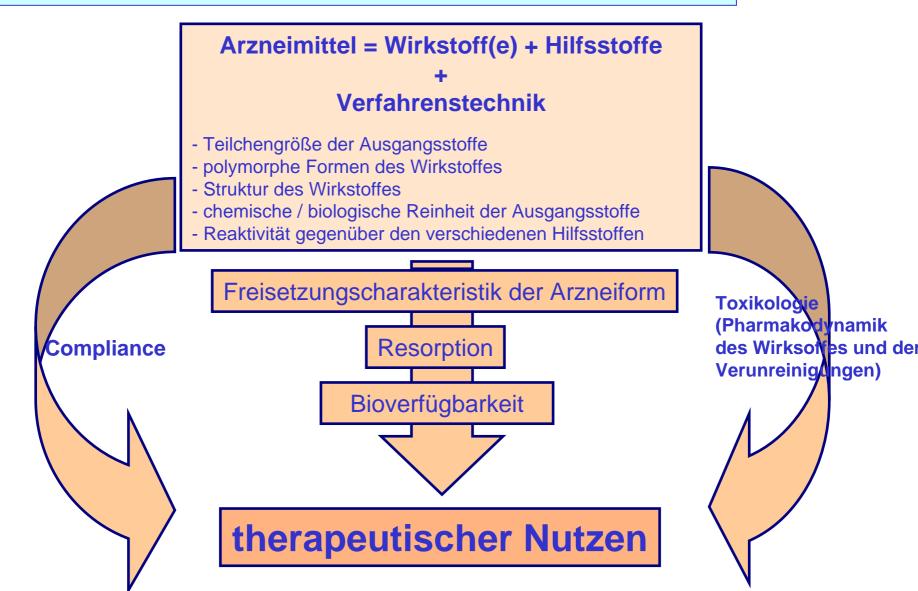
Anforderungen = Auswahlkriterien für Hilsstoffe in der galenischen Entwicklung

Welche Rolle spielt die Auswahl der Hilfsstoffe bei der Qualität eines Arzneimittels?

Die Qualität der Arzneiform hat direkten Einfluss auf den therapeutischen Nutzen



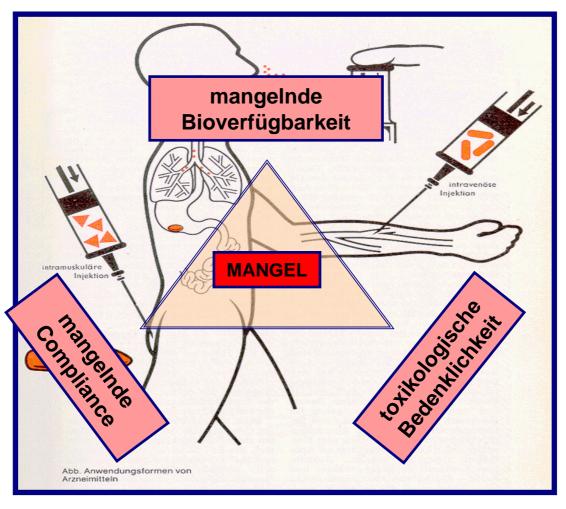
"medizinisch-pharmazeutische" Anforderungen





"medizinisch-pharmazeutische" Anforderungen

Auswirkungen einer schlechten Auswahl der Hilfsstoffe







Beispiel: pH-Wert und Puffersystem

Zusammensetzung einer Injektionslösung

Wirkstoff: Base

Hilfsstoffe: Weinsäure

Natriumhydroxid

Wasser für Injektionszwecke

Begründung der Zusammensetzung:

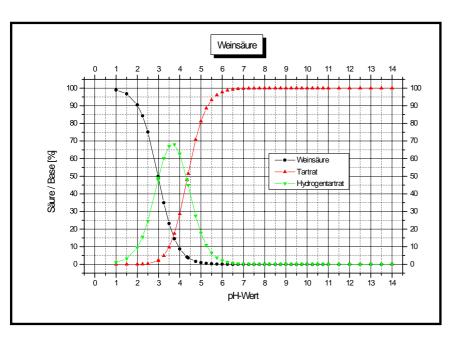
Der pH-Wert wird zwischen 3,5 u. 4,5 eingestellt, damit es zu keinen Ausfällungen der schwer wasserlöslichen Base kommt. Um diesen pH-Bereich zu stabilisieren wird Weinsäure als Puffersubstanz eingesetzt.

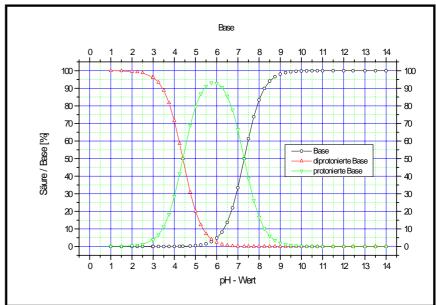


Auswirkungen einer schlechten Auswahl der Hilfsstoffe

Beispiel: pH-Wert und Puffersystem

genauere Betrachtung der Zusammensetzung





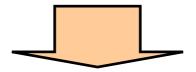
Auswirkungen einer schlechten Auswahl der Hilfsstoffe



- ⇒ pKs der Weinsäure + gewählter pH-Bereich führen zur maximal möglichen Hydrogentartrat- Konzentration
- ⇒ Das <u>Löslichkeitsprodukt</u> von Weinstein wird erreicht, wenn, wie nach Vorschrift, vor der Applikation mit marktüblichen, kaliumhaltigen Infusionslösungen verdünnt wird

0,0000174 Mol/ml Base und 0,0000233 Mol/ml Weinsäure 0,0174 Mol/l Base und 0,0233 Mol/l Weinsäure = 0,0158 Mol/l Hydrogentartrat LP (KHTart) = 3,8 x 10⁻⁴ Mol ² / I ²

C (Kalium) = 0.024 Mol/l = 0.0000241 Mol/ml = 0.94 mg / ml



Ausfällungen kurz vor der Applikation =
Gefährdung des Patienten



Nach welchen Kriterien werden Hilfsstoffe ausgewählt, die zu brauchbaren Arzneimitteln führen?

Ziel jeder Design-Strategie in der pharmazeutischen Entwicklung (Galenik):

Entwicklung eines "erfolgreichen" Fertigarzneimittels

"erfolgreich" im engeren Sinne: brauchbar, sicher (Qualität, Wirksamkeit, Unbedenklichkeit)



Nach welchen Kriterien werden Hilfsstoffe ausgewählt, die zu brauchbaren Arzneimitteln führen?

universelle Auswahlkriterien für alle Hilsstoffe arzneiformspezifische Auswahlkriterien



Universelle Auswahlkriterien für alle Hilfsstoffe

Auswahlstrategie auf Grund der Anforderungen an Qualität und Funktionalität

1. Etappe: Auswahl der Hilfsstoffe nach folgenden Kriterien

- 1. Toxikologie
- 2. Bioverfügbarkeit
- 3. chemisch-physikalische Eigenschaften der Hilfs- und Wirkstoffe (Funktion)
- 4. Compliance
- 5. Verfügbarkeit auf dem Markt
- 6. technologische" Eigenschaften/Herstellung (Funktion)
- 7. antimikrobielle Eigenschaften

2. Etappe des Design-Ziels

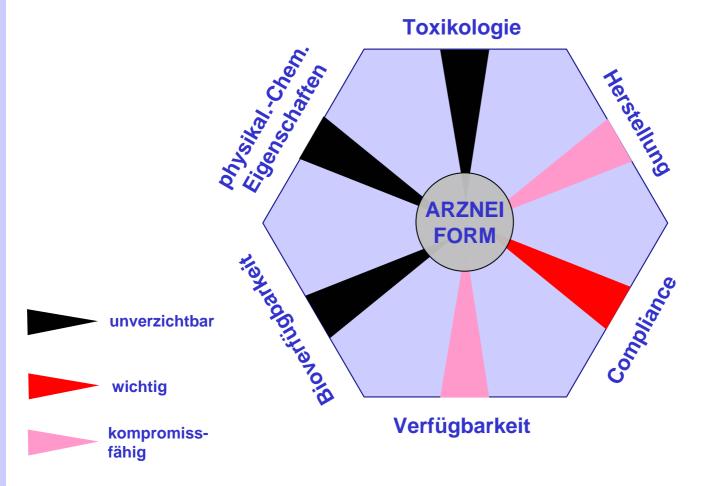
- 1. robuste Rezeptur
- 2. robustes Herstellungsverfahren
- 3. zuverlässiges Analysenverfahren



Universelle Auswahlkriterien für alle Hilfsstoffe

Hierarchie der Auswahlkriterien für Hilfsstoffe

"Alle sind gleich, nur manche sind gleicher ..."





Gibt es eine Art Regel für Hilfsstoffe, wie sie Lipinski's / Pfizer's Rule of Five für Wirkstoffe darstellt?

Nicht wirklich!!

"Am ehesten eigenen sich die empirisch festgestellten Zusammenhänge zwischen Funktionalität und chemisch-physikalischen Parameter von Stoffen zur Vorhersage der Funktionalität im Hinblick auf die gewünschte komplexe Arzneiform"

Bundesinstitut für Arzneimittel und Medizinprodukte

Arzneiformspezifische Auswahlkriterien

Jedoch:

"Die gewünschten chemisch-physikalischen Eigenschaften lassen sich nicht immer auf Grund der chemischen Verbindung sicher vorhersagen. So können unterschiedliche chemische Verbindungen die gleiche gewünschte Funktion in einem komplexen System erzielen, während sich chemisch ähnliche Verbindungen in ihrer Funktion deutlich unterscheiden können."



Bsp., dass Funktion nicht nur von der chemischen Struktur abhängt

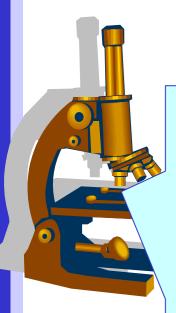
Emul. Paraf. Liq. (Ph.Hel.V)	Menge
Paraffin liquid.	40,00 g
Gummi arabicum	1,00 g
Tragant(h)	0,80 g
Glycerin	10,00 g
Wasser, gereinigt	48,20 g



Anforderungen an eine topische Arzneiform:

- Dosiergenauigkeit
- chemische Stabilität
- mikrobiologische Stabilität
- physikalische Stabilität
- Gleichförmigkeit
- physiologische Verträglichkeit (pH-Wert, Osmolarität)
- Wirkstoffgehalt und Wirkstoffverteilung
- äußere Form
- Aussehen
- Kaschieren eines schlechten Geruches, Geschmacks
- Ausmaß der systemischen Resorption





Auswahlkriterien für flüssige und halbfeste Topika

- Eigenschaften einer anwendungsbereiten Arzneiform

- Viskosität und rheologisches Verhalten, Streichfähigkeit,
- konservierende Eigenschaften
- Kinetik der Phasentrennung
- Phasenverteilung des Wirkstoffes (Lösung, Suspension, "Emulsion")
- Bioverfügbarkeit
- Inkompatibilitäten
- Osmolarität

- Kompatibilität der Rezepturbestandteile

- Konservierungsmittel ⇒ Prüfung auf ausreichende Konservierung
- Antioxidantien
- Tenside, Lösungsmittel, "Gelbildner", Lösungsvermittler
- Puffersubstanzen (Stabilisatorfunktion)

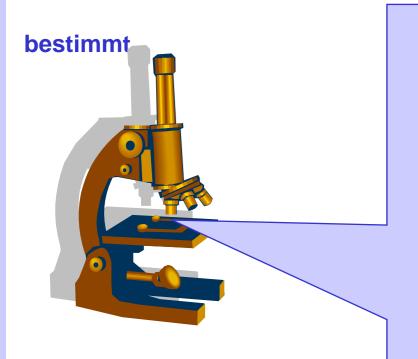
- Kompatibilität mit sonstigen Komponenten

• physikalisch/chemische Verträglichkeit z. B. mit Primärpackmitteln



Die Eigenschaften einer Salbe werden durch die Menge und Qualität der Bestandteile

- Tenside
- Konsistenzgeber
- -"Öl"-Phase
- Wasser



Auswahlkriterien für Tenside

Physikalisch-chemische Parameter (Funktion):

- HLB-Werte
- Bancroft-Regel
- CMC
- Solubilisierungsvermögen
- Konzentrationsabhängige Phasen

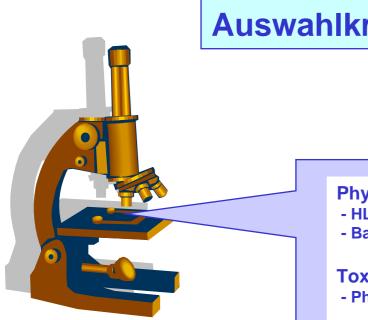
Toxikologie:

- allergenes Potenzial
- Umwelttoxikologie
- Ausmaß der Membranstörungen
- Einlagerung in die Haut

Einfluss auf die Bioverfügbarkeit:

- Erhöhung der Penetration





Auswahlkriterien für Tenside

Physikalisch-chemische Parameter:

- HLB-Wert
- Bancroft-Regel

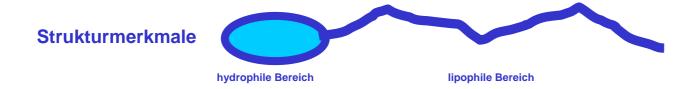
Toxikologie:

- Pharmakodynamische Eigenschaften



Physikalisch-chemische Parameter

- HLB-Werte (Hydrophilic-Lipophylic-Balance)



Nach Griffin:

$$HLB = 20 \times (1 - M_{(hydrophob)}/M_{(gesamt)})$$

Vorteil:

 überhaupt ein grobes Maß für die qualitative Funktion von Tensiden

Nachteil:

- nur nichtionogene Tenside können qualifiziert werden
- völlig unbrauchbar für eine quantitative Vorhersage
- Eignung eines Tensids für bestimmte Ölphasen zur Bildung einer O/W Emulsion nicht vorhersagbar (besser: required HLB)



Physikalisch-chemische Parameter

- Bancroft-Regel

Empirische

Regel zur Vorhersage der Phasenverteilung in einer Emulsion Phase in der sich der Emulgator besser löst, bildet die äußere

Phase (Ausnahme Lecithin, Nachteil: keine Berücksichtigung der Konzentrationsverhältnisse)

Aus dieser Beobachtung lassen sich zwei Herstellungsmethoden ableiten

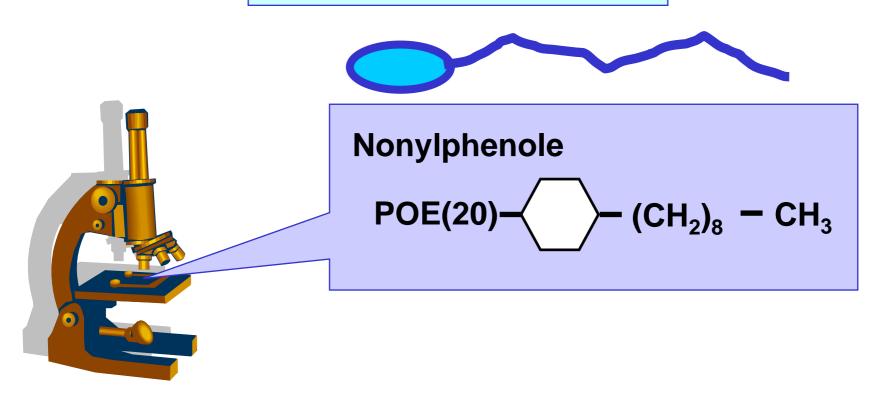


Lösungsmethode (englische Methode)

Suspensionsmethode (kontinentale Methode)



Pharmakodynamische Parameter



östrogenartige Wirkung

- humantoxisch
- umwelttoxisch



Physiologische Verträglichkeit

Bevor neue Emulgatoren, die hervorragende "technologische" Eigenschaften in der Arzneimittelentwicklung eingesetzt werden, sollte auf den Fundus der sog. genussfähigen Emulgatoren zurückgegriffen werden.

- POE-Glycerin-Fettsäureester
- POE-fettalkoholether
- POE-Fettsäureester
- Lecithin
- Blockcopolymere vom Poloxamer-Typ (Pluronic F68/F127)



Beispiele von Effekten, die nur durch Überprüfung erkannt wurden (I)

Verbesserung der Stabilität durch Hilfsstoffe

Oxymetazolin-HCl	0,50 g	Oxymetazolin-HCl	0,500 g
D/L-Äpfelsäure	0,27 g	NaH ₂ PO ₄	0,200 g
NaOH	0,09 g	Na ₂ HPO	0,005 g
Benzalkoniumchlorid	0,10 g	Benzalkoniumchlorid	0,100 g
Kochsalz, reinst	11,78g	Kochsalz, reinst	8,828 g
Wasser, gereinigt	ad 1000,0 ml	Wasser, gereinigt	ad 1000,0 ml

Stressversuche bei 60°C:

Pufferung mit Äpfelsäure: keine unbekannten Verunreinigungen

Pufferung mit Phosphat: eine unbekannte Verunreinigung



Beispiele von Effekten, die nur durch Überprüfung erkannt wurden (II)

Verbesserung der Stabilität durch Hilfsstoffe

1.	Metamizol-Natrium x 1 H2O	50,000 g
2.	NaH2PO4	3,155 g
3.	Na2HPO4	1,306 g
4.	Wasser, gereinigt	ad 100 ml

1.	Metamizol-Natrium x 1 H2O	50,000 g
2.	Wasser, gereinigt	ad 100 ml



Beispiele von Effekten, die nur durch Überprüfung erkannt wurden (II)

Verbesserung der Stabilität durch Hilfsstoffe

	Gehalt (gepuffert)	Gehalt (ungepuffert)
5°C	96,5%	92%
25°C	97,5%	82%
60°C	97,5%	82%
121°C Autoklav	97,6%	82%

FAZIT



Arzneimittelrezepturen lassen sich nicht am Reißbrett designen !!!

Nur der Versuch macht klug!

- Kurzzeit-Stresstests mit der geplanten Rezeptur
- frühzeitiger Test der Bioverfügbarkeit und Verträglichkeit am Modell, besser an Probanden





Zwei Denkschulen bei der Entwicklung von Arzneimitteln

- Fraktion: Verwendung innovativer Hilfsstoffe und high-sophisticated Formulierungen
- Fraktion: Verwendung "konservativer" Hilfsstoffe und klassische Formulierungen

Angesichts der komplexen Wechselwirkungen sollten beide Fraktionen einen gesunden Minimalismus bei der Formulierung von Arzneimitteln pflegen.

Zum Schluss



Im Abstract zu diesem Vortrag finden Sie die Behauptung:

"Bei der Entwicklung eines gebrauchsfertigen Arzneimittels ist ein gewisser Minimalismus und "Konservatismus" bei der Rezepturfindung sinnvoll."

Es gibt auch Beispiele, die belegen, dass es auch nicht immer gut ist neuen Wein in alte Schläuche zu füllen

1881 Villiers isoliert Cyclodextrin

Anfang 20. Jahrhundert: Schardinger charkterisiert es näher

1953: erstes Patent über Einschlussverbindungen physiologisch wirksamer Verbindungen

1976: Zulassung in einer Sublingualtablette

1988: Zulassung in einer Piroxicamtablette

ab 1988: Parenterale Verwendung zugelassen

2007: J. Cardivasc Parmacol. 49,5, May 2007: mögliche Störung der Herzreizleitung

Vielen Dank für Ihre Aufmerksamkeit!