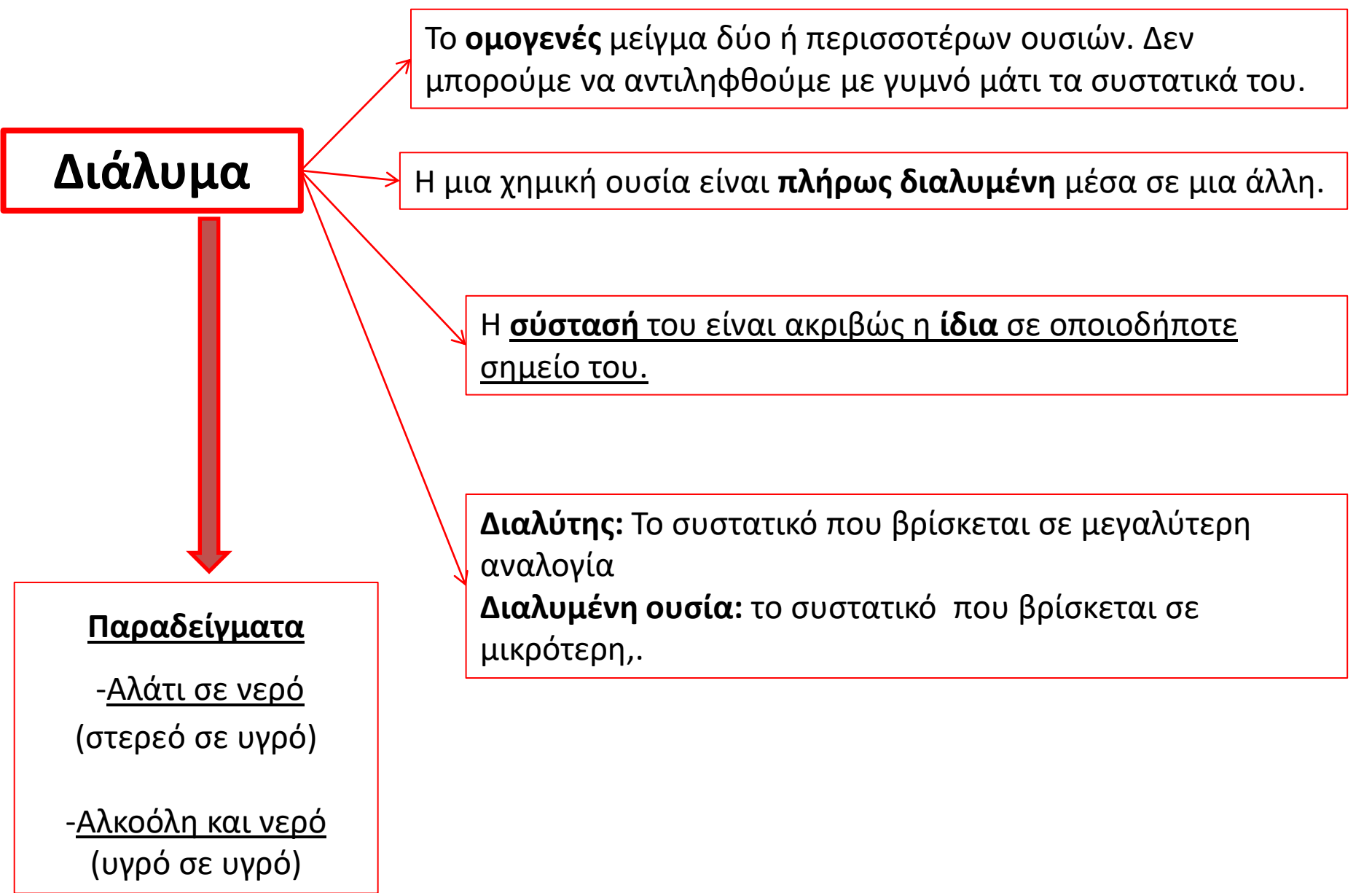


Φαρμακευτική Τεχνολογία

Ελιξίρια
Εκχυλίσματα
Βάμματα
Σιρόπια

Διάλυμα



Το **ομογενές** μείγμα δύο ή περισσότερων ουσιών. Δεν μπορούμε να αντιληφθούμε με γυμνό μάτι τα συστατικά του.

Η μια χημική ουσία είναι **πλήρως διαλυμένη** μέσα σε μια άλλη.

Η **σύστασή** του είναι ακριβώς η **ίδια** σε οποιοδήποτε σημείο του.

Διαλύτης: Το συστατικό που βρίσκεται σε μεγαλύτερη αναλογία

Διαλυμένη ουσία: το συστατικό που βρίσκεται σε μικρότερη,.

Παραδείγματα

-Αλάτι σε νερό
(στερεό σε υγρό)

-Αλκοόλη και νερό
(υγρό σε υγρό)

Είναι διάλυμα (ομογενές μείγμα)

- αλατόνερο = νερό + αλάτι
- σιρόπι = νερό + ζάχαρη
- τσίπουρο = νερό + αλκοόλ
- ανθρακούχο νερό = νερό + διοξείδιο του άνθρακα

Δεν είναι διάλυμα (ετερογενή μείγματα)

- Νερό + άμμος = εναιώρημα
- Νερό + λάδι

Δραστικές ουσίες

- αντιβιοτικά
- αντιισταμινικά
- καταπραϋντικά
- αλκαλοϋδή

Ελιξίρια

Περιεκτικότητα

- 20-35% αιθυλική αλκοόλη
- 30-40% ζάχαρη

- Διαλύματα** κατά κανόνα **αλκοολικά ή υδατοαλκοολικά**
- Διαυγή** (σε **αντίθεση** με τα **μίγματα** και τα **εναιωρήματα**)
- Γλυκιά γεύση
- Ευχάριστη οσμή
- Χορηγούνται από το στόμα

Περιέχουν

- Βελτιωτικά γεύσης
- Χρωστικές
- Συνδιαλύτες

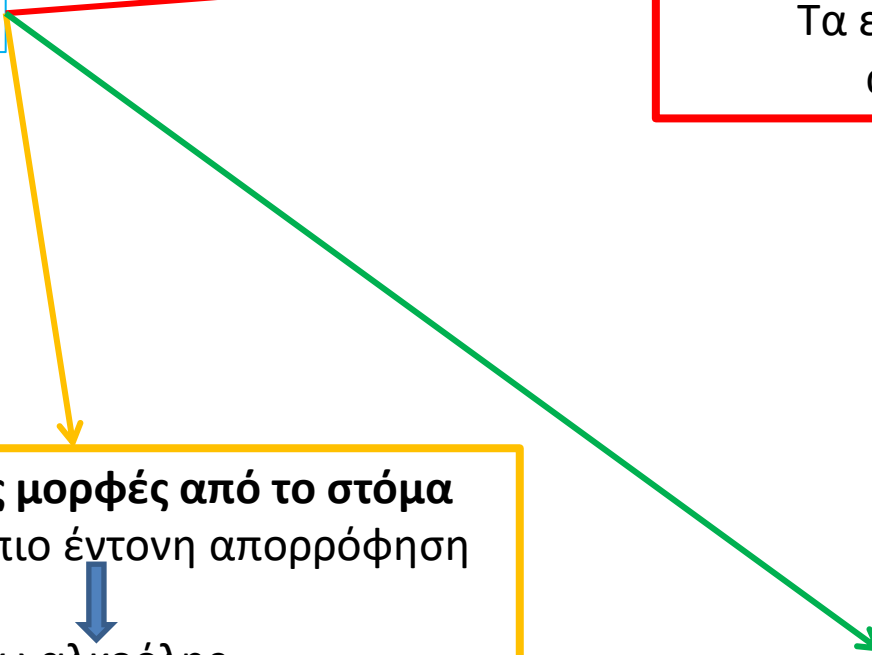
Περιεκτικότητα σε αιθυλική αλκοόλη

- μπορεί να επηρεάσει τον ασθενή →
→ **προσοχή στα παιδιά**
- Καυστική γεύση

Ελιξίρια



Σε σχέση με



Εναιωρήματα

-πιο ακριβής δοσολογία με τα ελιξίρια



Τα εναιωρήματα πρέπει να ανακινηθούν σωστά

Φαρμακοτεχνικές μορφές από το στόμα

-πιο γρήγορη και πιο έντονη απορρόφηση



Λόγω αλκοόλης

Σιρόπια

-πιο αποτελεσματικά στην κάλυψη δυσάρεστων γεύσεων

Ελιξίρια

-πιο εύκολη παρασκευή
-πιο σταθερά
-πιο εύκολη διάλυση ουσιών με μειωμένη διαλυτότητα στο νερό

Παρασκευή Ελιξιρίων

1. Επιλέγουμε τον κατάλληλο διαλύτη για το κάθε συστατικό (νερό ή αλκοόλη)
2. Αναμιγνύουμε τα κάθε συστατικό στον ανάλογο διαλύτη
3. Στο υδατικό διάλυμα προσθέτουμε και την ζάχαρη
4. **Προσθέτουμε το υδατικό διάλυμα στο αλκοολούχο και όχι το αντίθετο**

Εκχυλίσματα

Είναι διαλύματα

Τρόπος παρασκευής

1. Ανάμειξη δρόγης με διαλύτη
2. Παραμονή του μείγματος
3. Διήθηση του μείγματος
4. Παραλαβή εκχυλίσματος

Διαλύτης

Νερό

-Διάβρεγμα
-Έγχυμα
-Αφέψημα

Μουχλιάζουν μετά από
μερικές μέρες ακόμα
και στο ψυγείο

Αλκοόλη (70%)

Βάμματα

Διατηρούνται
αρκετούς μήνες

Εκχυλίσματα με διαλύτη νερό

```
graph TD; A[Εκχυλίσματα με διαλύτη νερό] --> B[Θερμοκρασία δωματίου  
Διάβρεγμα  
Παραμονή στο νερό για 2-12 ώρες]; A --> C[Καυτό  
Έγχυμα  
Κλείνουμε καλά το δοχείο για να μην έχουμε απώλεια αιθέριων ελαίων και αφήνουμε την δρόγη για 5-15 λεπτά, σουρώνουμε και πίνεται αμέσως.]; A --> D[Σε βρασμό  
Αφέψημα  
Βράζουμε τη δρόγη για 5-20 λεπτά ανάλογα αν έχουμε ξηρά φύλλα ή σκληρά μέρη του φυτού (ρίζες, φλοιό→καννέλας)];
```

Θερμοκρασία δωματίου

Διάβρεγμα

Παραμονή στο νερό για 2-12 ώρες

Καυτό

Έγχυμα

Κλείνουμε καλά το δοχείο για να μην έχουμε απώλεια αιθέριων ελαίων και αφήνουμε την δρόγη για 5-15 λεπτά, σουρώνουμε και πίνεται αμέσως.

Σε βρασμό

Αφέψημα

Βράζουμε τη δρόγη για 5-20 λεπτά ανάλογα αν έχουμε ξηρά φύλλα ή σκληρά μέρη του φυτού (ρίζες, φλοιό→καννέλας)

Εκχυλίσματα με διαλύτη αιθυλική αλκοόλη 70%



Βάμματα
Π.χ βάμμα καλέντουλας

Προσοχή!!!

Το βάμμα ιωδίου δεν ανήκει στα βάμματα

Γιατί

Είναι απλό διάλυμα (αναμιγνύουμε κρυσταλλικό ιώδιο με αιθυλική αλκοόλη
Και δεν το διηθούμε

Σιρόπια



Πυκνά παχύρευστα διαλύματα σακχάρου



Περιεκτικότητα σακχάρου
60-80%



Μικρή περιεκτικότητα
Κίνδυνος επιμόλυνσης από
μικροοργανισμούς



Μεγάλη περιεκτικότητα
Κίνδυνος κρυστάλλωσης

Πρέπει να είναι τελείως διαυγή

Πρέπει να φυλάσσονται σε
καθαρά και κλειστά δοχεία,
όσο το δυνατόν γεμάτα για
να μην εξατμίζεται το νερό