

## **VOIES ET FORMES PARENTERALES**



Dr Gilles Dollo Laboratoire de Pharmacie Galénique - Université de Rennes 1 Pôle Pharmacie – CHU de Rennes

#### **SOMMAIRE**

- 1- Généralités voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales

  - 5-1- innocuité 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu

  - 6-2- le contenant 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales
  - 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
- 7-2- contrôles divers 8-Conclusion

## 1- Généralités voies parentérales

du grec «para» et «enteros»: à côté du TD

- ► administration parentérale:
- éthymologiquement: devrait concerner toutes voies  $\neq$  voie orale **mais** concerne les voies où il y a effraction  $\dot{\alpha}$  travers les barrières protectrices (peau + muqueuses)
- $\rightarrow$  **perforer** la peau (ex: **aiguille**  $\dot{a}$  injection)
- → injecter le produit (ex: seringue graduée + piston)

PASS - LASS / Pharmacie

## 1- Généralités voies parentérales

→ aiguille à injection: tube métallique creux en acier inoxydable Ø:0,3 à 1,6mm

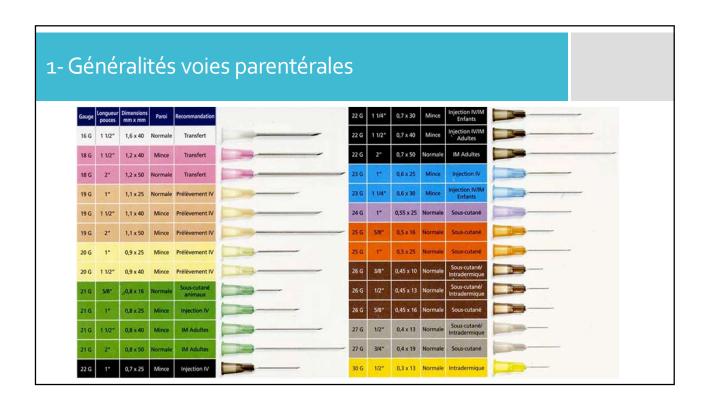
longueur:1 à 5 cm

embase: Al ou PP coloré, couleur =  $f(t) \varnothing$  aiguille; s'adapte à l'embout de la seringue

**biseau**: adapté au site d'injection:

- long (IM, SC)
- court (IV, IA)
- Intradermique





## 1- Généralités voies parentérales

#### $\rightarrow$ seringue:

- \*\* corps + piston:
  - en polypropylène ou polyéthylène, volume de 1 à 60 ml
  - joint de piston en élastomère (facultatif→étanchéité + injection sans « à-coups »)
- \*\* embout → adaptaté à l'embase de l'aiguille
- centré ou excentré
- luer-lock (on visse l'aiguille) ou luer





#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales
  - 5-1- innocuité
  - 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales
  - 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
  - 7-2- contrôles divers
- 8-Conclusion

PASS - LASS / Pharmacie

### 2- Différentes voies parentérales

Permettent d'administrer des

- produits liquides: solutions, émulsions, suspensions
- produit solides: implants (≈ cp placés dans le tissu conjonctif)

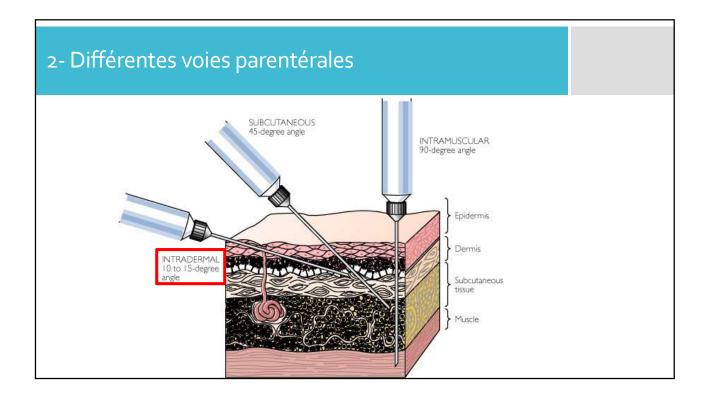
#### ▶ voie intradermique (ID)

immédiatement sous la surface de la peau, limite épiderme-derme; zone vascularisée

volume limité (→ 0,2ml), angle de 10-15°, biseau dirigé vers le haut: une petite papule se forme au point d'injection

lieu : face antérieure de l'avant bras; face postérieure du bras

visée locale: IDR à la tuberculine (immunité /tuberculose) et tests cutanés en allergologie



▶ voie sous cutanée (SC) = voie hypodermique

sous le derme, dans le **tissu conjonctif lâche** qui contient nb fibres (f. collagène, f. élastiques, f. nerveuses)

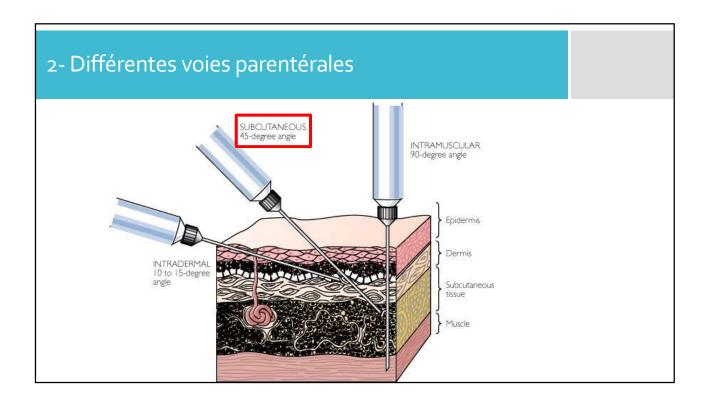
- →diffusion vers capillaires et vaisseaux lymphatiques,
- ⇒résorption lente car débit sanguin réduit

volume limité (0,5 à 3 ml)(exception: perfusion sous cutanée au goutte à goutte), **angle de 45°** avec surface de la peau

lieux: abdomen (ex: insuline, héparine)

face externe cuisse,

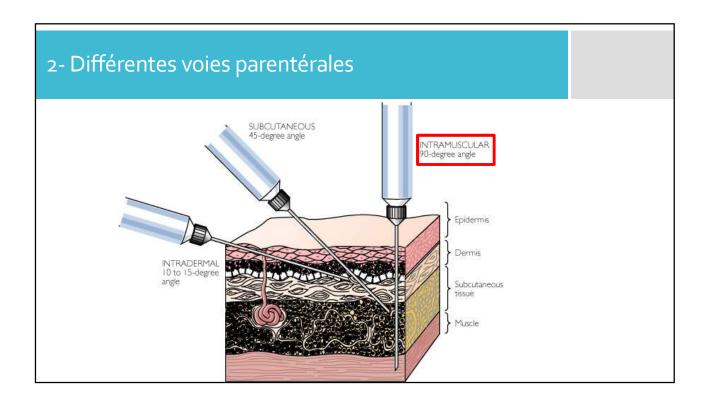
partie supérieure du bras (triceps) (ex: vaccins)



#### ► voie intramusculaire (IM)

tissu musculaire profond: muscle strié

- très vascularisé → **résorption rapide**
- peu innervé (peu de fibres sensitives) → peu douloureux
- aiguille longue, angle de 90°, à distance des vaisseaux et des nerfs
- enfants < 1an : muscle vaste externe (face antérolatérale cuisse)
- plus âgés: deltoïde (épaule) ou moyen fessier (hanche)
- formes à libération prolongée possibles (ex: suspensions huileuses de neuroleptiques)



► voie intraveineuse (IV):

injection dans une veine superficielle (plis du coude, main, bras, jambe,...)

→ voie veineuse périphérique

ou **profonde** (veine jugulaire, sous clavière, fémorale...)

→ voie veineuse centrale

#### Intraveineuse Directe (IVD) avec seringue + aiguille

- IVD lente (3-5min)
- IVD flash = bolus (<1min)

► voie intraveineuse (IV):

Perfusion IV: exemple de dispositifs médicaux stériles utilisés

- perfuseur simple

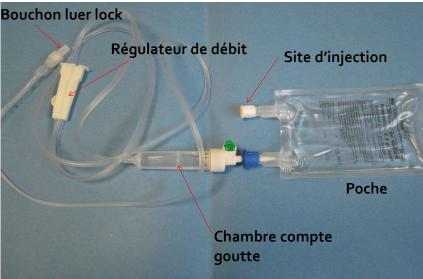
système qui délivre un produit liquide, par gravité au goutte à goutte,

volumes souvent > 6oml, durée 3omin à plusieurs heures

PASS - LASS / Pharmacie

# 2- Différentes voies parentérales

Perfuseur simple



► voie intraveineuse (IV):

Perfusion IV: exemple de dispositifs médicaux stériles utilisés

- pousse seringue, volumes de 10 à 60ml

un moteur exerce une pression régulière sur le piston de la seringue



PASS - LASS / Pharmacie

## 2- Différentes voies parentérales

► voie intraveineuse (IV):

Perfusion IV: exemple de dispositifs médicaux stériles utilisés

- pompe à perfusion, volumes > 6oml



Systèmes précédent souvent relié à un cathéter (KT central, KT court ou périphérique)

Perfusion périphérique (IV, SC): cathéter court ≤ 80mm = tube souple en silicone ou polyuréthanne





Perfusion centrale (veine sous clavière, veine jugulaire) cathéter central





PASS - LASS / Pharmacie

## 2- Différentes voies parentérales

#### ▶ autres voies

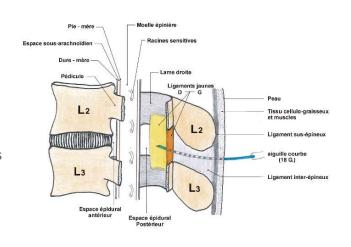
voie intra-artérielle (IA)

- → artère fémorale, radiale, axillaire,...
- → milieu hospitalier
- → ex: thrombolyse intra fémorale/ dissoudre caillot (thrombolytiques)
- → ex: chimiothérapie localisée (intraartérielle hépatique),...

Jugulaire Carotide Veine Artère sous clavière sous clavière Artère axillaire humérale Artère Veine radiale Cave Artère fémorale Artère cubitale fémorale poplitée

#### voie épidurale

- → À l'extérieur des méninges (3 feuillets / dure-mère, arachnoïde et pie-mère): entre ligament jaune inter-épineux et la dure-mère)
- → ex: anesthésie loco régionale en chirurgie, en obstétrique (anesthésiques locaux, opiacés: douleurs périopératoires, douleurs de l'accouchement)



PASS - LASS / Pharmacie

### 2- Différentes voies parentérales

#### voie intrarachidienne = intrathécale

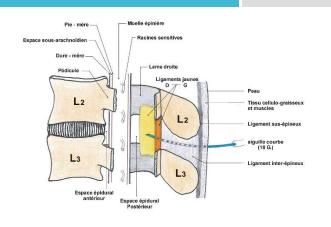
→ dans le Liquide Céphalo Spinal (entre arachnoïde et pie-mère)

#### voie intracardiaque

→ dans le muscle cardiaque (myocarde)

#### voie intra-articulaire

→ ex: infiltration articulaire de corticoïdes



#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales

  - 3-1- avantages 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales
  - 5-1- innocuité
  - 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
  - 7-2- contrôles divers
- 8-Conclusion

PASS - LASS / Pharmacie

## 3-1-Avantages des voies parentérales

- pas d'altération PA (liquides TGI, 1er passages intestinal et hépatique évités)
- -pas de problème de goût ou de saveur désagréable
- -absorption totale et immédiate (IV, IA)
  - ⇒ action instantanée
  - ⇒administration en urgence
  - mise à disposition de l'organisme rapide IM>SC
  - action prolongée possible en IM

## 3-1-Avantages des voies parentérales

- injection au lieu d'action → action thérapeutique localisée possible ex: administration intra-articulaire, ex: administration intra-rachidienne,...
- récipients hermétiquement clos:
- -protection/agents extérieurs,
- -bonne stabilité qd air remplacé par gaz inerte

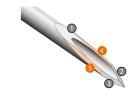
PASS - LASS / Pharmacie

## 3-2-Inconvénients des voies parentérales (liés à l'effraction)

- **douleur** au lieu de l'injection (produit > aiguille: biseaux rendent l'injection indolore)
- difficulté de répéter les injections/ irritation veineuse et lésions de la peau et des vaisseaux
- ⇒TTT chronique: choisir PA non irritants, de faible toxicité



- \*stérilité de la préparation
- \* matériel approprié stérile (fabrication, conservation, administration)
- \*personnel compétent (technicité, hygiène...)
- → transmission de germes ou virus possible (ex: infection nosocomiale: infection sur KT)



#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales

  - 3-1- avantages 3-2- inconvénients

#### 4- Les préparations parentérales

- 4-1- définition 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales
  - 5-1- innocuité
  - 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
  - 7-2- contrôles divers
- 8-Conclusion

PASS - LASS / Pharmacie

## 4-1- Définition préparations parentérales (Pharmacopée Européenne)

- ► Préparations stériles destinées à être injectées, perfusées ou implantées dans le corps humain ou animal
- ► Méthodes de **préparation**
- assurent leur stérilité, absence de pyrogènes
- empêchent l'introduction de contaminants et la croissance de micro-organismes.
- ▶ 6 catégories de PP sont décrites à la Pharmacopée Européenne

## 4-2- Différentes catégories (6)

#### 1) Préparations injectables

« Ce sont des **solutions**, des **émulsions** ou des **suspensions stériles**. Elles sont préparées par mise en solution, émulsion ou dispersion des substances actives et éventuellement des excipients, dans de **l'eau pour préparations injectables**, dans un liquide stérile non aqueux approprié, ou dans un mélange de ces 2 liquides.

Certaines solutions peuvent être présentées dans des récipients **unidoses ou multidoses**, ce qui peut entraîner la présence de conservateurs»

#### **Unidoses:**

Ex: seringue prête à l'emploi, ampoule ou flacon

#### **Multidoses:**

Ex: flacons sertis avec un bouchon en polymère, présence de conservateur antimicrobien

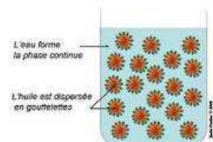
PASS - LASS / Pharmacie

### 4-2- Différentes catégories (6)

#### 2) Préparations pour perfusion

Ce sont des «solutions aqueuses ou des émulsions en phase externe (= phase continue) aqueuse (L/H), stériles et normalement rendues isotoniques au sang. Elles sont principalement destinées à être administrées en grand volume. Les préparations pour perfusion ne sont pas additionnées de conservateur antimicrobien. »

►émulsion « L/H » ou « H/E » ou « O/W »: émulsion « huile dans eau »



## 4-2- Différentes catégories (6)

#### 3) Préparations à diluer pour injection ou pour perfusion

Ce sont des « solutions stériles destinées à être injectées ou administrées par perfusion après dilution: Elles sont diluées au volume prescrit avec un liquide spécifié avant l'administration.»

#### 4) Poudres pour injection ou pour perfusion

Ce sont des « substances solides stériles, réparties dans leurs récipients définitifs; elles donnent rapidement, après agitation avec le volume prescrit d'un liquide stérile spécifié; soit une solution limpide et pratiquement exempte de particules, soit une suspension uniforme.»

Les lyophilisats pour usage parentéral sont classées dans cette catégorie (antibiotiques par exemple).

Après dilution, 3) et 4) doivent répondre aux exigences des préparations injectables ou des préparations pour perfusion

PASS - LASS / Pharmacie

## 4-2- Différentes catégories (6)

#### 5) Gels injectables

Ce sont des «gels stériles dont la viscosité permet de garantir une libération modifiée de la (ou des) substance(s) active(s) au site d'injection»

#### 6) Implants

Ce sont des «préparations solides stériles, de taille et de forme appropriées à l'implantation parentérale. Ils assurent la libération du ou des PA sur une période étendue. Chaque dose est conditionnée en récipient stérile»

## 4-2- Différentes catégories (6)

Voie Forme galénique

**IV solution aqueuse** (petit et grand volumes)

émulsions L/H (globules de faible ∅) suspensions (particules de faible ∅)

**IM et SC** solutions aqueuses ou huileuses (faible volume)

émulsion (L/H ou H/L)

suspensions implants

**ID solutions** aqueuses ou huileuses

implants

PASS - LASS / Pharmacie

#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales

3-1- avantages

3-2- inconvénients

4- Les préparations parentérales

4-1- définition

4-2- différentes catégories

5- Propriétés des préparations parentérales

5-1- innocuité

5-2- tolérance

6- Obtention des solutions pour usage parentéral

6-1- le contenu

6-2- le contenant

6-3- préparation des solutions injectables

7- Contrôle des préparations parentérales

7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)

7-2- contrôles divers

8-Conclusion

## 5- Propriétés des préparations parentérales 5-1- Innocuité

Les préparations parentérales ne doivent provoquer aucun dommage à l'organisme, elles doivent satisfaire au critère d'innocuité

critère directement relié:

#### aux PA:

- précision de la dose,
- stabilité:

ex instabilité chimique (oxydation, hydrolyse, photodégradation) ex instabilité physique (T°, précipitation, adsorption)

- compatibilité (solvant, conditionnement)

PASS - LASS / Pharmacie

### 5-1 Innocuité (suite)

#### à la stérilité

- ▶ absence de microorganismes viables, pathogènes ou non
- ▶ Ph. Eur: « Les PP sont élaborées par une méthode qui assure leur stérilité »
- ► stérilité = propriété obligatoire
- ⇒ destruction des contaminants présents: stérilisation

\*\* but = priver un produit de ses microorganismes pathogènes (risque d'infection) ou non

## 5-1 Innocuité (suite)

\*\* dans le cas des PP, svt stérilisation terminale par la chaleur humide (autoclave :121°C/15 min) (ex: PA thermostable en solution)

⇒ éviter toute introduction de contaminants (application BPF)

\*\*préparation et répartition aseptique

(ex: émulsions ou suspensions contenant un PA thermolabile)

\*\*filtration stérilisante (0.22 μm) suivie d'une répartition aseptique

(ex: PA thermolabile en solution)

PASS - LASS / Pharmacie

## 5-1 Innocuité (suite)

#### à l'absence de pyrogènes

- ► Apyrogénicité = propriété obligatoire
- pyrogènes: substances pouvant provoquer par injection (grand volume) une ↑ brutale de T° (poussées fébriles)
- **source**: essentiellement bactérienne **(endotoxines =** corps bactériens ± désintégrés, produits du métabolisme)

## 5-1 Innocuité (suite)

#### - origine:

**Solvant, matériel ou substances dissoutes,** contaminés par microorganismes Ex: EPPI mal conservée, verrerie souillée, MPUP (origine biologique>produits de synthèse)

- élimination difficile car thermostables jusqu'à 180-200°C et non retenus sur filtre 0.22 micron ⇒ précautions / fabrication : respecter BPF
- -tableau clinique = 1h après injection-durée 4-12h: frissons, cyanose, pouls rapide, T°>40°C, céphalées,...

PASS - LASS / Pharmacie

#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
  - 4-2- différentes catégories
- 5- Propriétés des préparations parentérales
  - 5-1- innocuité
  - 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales
  - 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
  - 7-2- contrôles divers
- 8-Conclusion

#### la limpidité des solutions

- ▶ Ph Eur « les solutions pour usage parentéral, examinées dans des conditions appropriées de visibilité, sont limpides et pratiquement exemptes de particules »
- ▶ Obligatoire pour solutions (ne s'applique ni aux émulsions ni aux suspensions qui sont des dispersions!)
- ► Obtenue par filtration clarifiante
- ➤ Solution optiquement vide n'existe pas: le nombre de particules trouvées augmente avec la sophistication du mode de détection

PASS - LASS / Pharmacie

## 5-2 Tolérance

- ► Ph Eur : Particules visibles (≥50μm) et non visibles avec 2 dimensions de référence (≥10μm et ≥25μm)
- -Origine des particules:
  - poussières introduites pendant le remplissage des ampoules, apportées par les récipients: débris (de carton, fibres,...) générées au moment de l'injection (débris de verre, de caoutchouc), apparaissent au moment de la conservation: précipités,...
- Nocivité des particules: accidents rares
   SC, IM: enkystement rapide des particules sans répercussion néfaste;
   IV: pas de répercussion si particules très petites et injection lente, cas contraire: embolie possible

#### <u>l'isotonie</u>:

- Définition : PP ont **si possible** la **même pression osmotique** que les liquides tissulaires et le **sang** (= 279 mOsm/kg); elles sont dites isotoniques
  - pression osmotique α quantité dissoute (ions, molécules)
  - isotonie obtenue par addition de substances (NaCl, glucose,...)
- Non obligatoire mais recommandé
  - SC ou IM: possible d'injecter un volume faible (hypo ou hyperT) si douleur supportée
  - -IV: sol° hypoT interdites, sol° hyperT possibles (volume limité, injection très lente)

PASS - LASS / Pharmacie

### 5-2 Tolérance

#### Visualisation de l'isotonie: hématies

- -Placées dans une solution isotonique (ex: NaCl 0,9%), elles ne sont pas modifiées, il y a isotonie
- -Placées dans une solution hypotonique (ex: NaCl 0,4%), elles vont gonfler (TURGESCENCE) car l'eau passe du milieu le moins concentré (solution extérieure) vers le milieu le plus concentré (l'intérieur des hématies) pour rétablir l'équilibre. Elles vont finir par éclater et libérer l'hémoglobine dans le milieu extérieur (HEMOLYSE)
- -Placées dans une solution hypertonique (ex: 1,5%), elles vont s'aplatir et se recroqueviller (PLASMOLYSE) car cette fois l'eau interne des hématies est passée vers le milieu extérieur



aspect normal



turgescence et hémolyse



plasmolyse

- mesure de la pression osmotique = mesure indirecte
  - abaissement du point de congélation d'une solution = abaissement cryoscopique: AC  $\alpha$  Qté dissoute
  - cryoscope ou osmomètre:
    - T° apparition 1er cristal de glace → concentration en molécules osmotiquement actives
      - \* Osmolarité : mOsmol /L \* Osmolalité: mOsmol / kg
  - plasma : AC = 0,52°C, solution à 0,279 Osm/L
    - -solution iso-osmotique au plama: | AC | = 0,52°C
    - -solution hyperT : |AC| > 0.52°C (0.58 par ex)
    - -solution hypoT : AC < 0,52°C (0,48 par ex)

PASS - LASS / Pharmacie

## 5-2 Tolérance

- Ajustement de l'isotonie
  - -solution hyperT : pas d'ajustement mention en noir sur fond bleu

Attention solution hypertonique

Ex: soluté injectable hypertonique de NaCl à 20% soluté injectable hypertonique de glucose à 30%

- solution hypoT: ajouter substance isotonisante pour faire remonter la pression osmotique

ex: NaCl, AC 1% = -0.585 °C Bicarbonate de sodium AC 1% = -0.4 °C Glucose AC 1% = -0.103 °C

Quantité d'isotonisant X (en % m/v) à rajouter? → méthode de Lumière et Chevrotier

 $X\% = (\Delta t - \Delta 1) / \Delta 2$ 

 $\Delta t = AC plasma = -0.52$ °C

 $\Delta$  1 = AC solution hypotonique à isotoniser

 $\Delta$  2 = AC solution d'isotonisant à 1%

**Exemple**: solution de théophylline à 1%  $\Delta$ 1= - 0,24°C Quelle est la quantité de NaCl ajouter pour avoir l'isotonie?

 $X\% = (\Delta t - \Delta 1) / \Delta 2 = -0.52 - (-0.24) / -0.585$ 

X% = 0.48

Il faut rajouter 0,48g de NaCl pour 100 ml de solution de théophylline à 1%

PASS - LASS / Pharmacie

## 5-2 Tolérance

#### la neutralité

- ▶ pH sang et liquides organisme ≈ 7,35 7,4
- ▶ pH neutre souhaitable mais non obligatoire:
- → choix pH solution = compromis entre
- \*\* stabilité et/ou solubilité du PA : nb PA formulés à pH très acide (ex: adrénaline) ou très alcalin (ex: érythromycine)
- \*\*tolérance de l'organisme aux ∆pH après adm° de sol° acides ou alcalines:
  - **SC/IM**: réactions ± marquées (IM>SC)

- IV: possible d'administrer PP dont le pH est très ≠ du sang grâce à son fort pouvoir tampon ⇒ solutions non tamponnées: pH 4 -10 bien tolérés (douleur légère et transitoire)
   ⇒ solutions tamponnées à pH non physiologique : moins bien tolérées que les solutions de même pH non tamponnées car les 2 systèmes tampons entrent en compétition (douleur plus durable, lésions tissulaires)
- ▶ ajustement du pH = ft optimum de stabilité du PA
- -pH de stabilité non physiologique:

préférable de ne pas tamponner: utiliser un acide (HCl) ou une base (NaOH) ou utiliser le PA en poudre à dissoudre

sauf si zone de pH de stabilité très étroite et dans ce cas utiliser un Mélange Tampon à faible pouvoir tampon et faible concentration

PASS - LASS / Pharmacie

### 5-2 Tolérance

-pH de stabilité physiologique (zone étroite proche de la neutralité) → utiliser MT, sauf pour grands volumes

ex: mélanges tampons

phosphates monosodique et disodique
acide citrique - citrate trisodique
acide acétique - acétate de sodium
carbonate monosodique et disodique
de pH 5,4 à 8
de pH 3 à 6
de pH 3,6 à 5,6
de pH 9,2 à 10

→choix de la solution tampon = ft de son pouvoir tampon = capacité à lutter contre les variations de pH

#### L'absence de douleur à l'injection

```
-solvant :
```

- → nature: huiles, alcools, polyols,...
- → viscosité:
- \*\* huiles (viscosité \(^1\)quand T\(^2\) baisse)
- \*\* polymères (DL 1 quand PM 1: PEG200<300<400...)
- \*\* limité (≈0,1-0,2 mL en ID, ≈1-3 mL en SC ≈1 à 5 mL en IM)

#### -PA:

- → **nature**:irritant, pH aggressif,...
- ⇒ parfois présence anesthésique local (lidocaïne)

PASS - LASS / Pharmacie

#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales 5-1- innocuité

  - 5-2- tolérance

#### 6- Obtention des solutions pour usage parentéral

- 6-1- le contenu
- 6-2- le contenant
- 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales
  - 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
- 7-2- contrôles divers 8-Conclusion

## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-1- Le contenu (solution)

#### Substances actives

- → présentées sous forme de poudre à dissoudre
- → grande pureté, absence de souillures, supportent une méthode de stérilisation

#### Solvants

- → eppi: solvant le plus utilisé, obtenu par distillation (essais de pureté /Ph Eur, ex: endotoxines <0,25UI/mL)
- $\rightarrow$  solvants non aqueux possibles pour PA  $\,$  peu solubles ou instable dans l'eau, ou pour avoir un effet prolongé

(utilisation réduite car non physiologique)

PASS - LASS / Pharmacie

## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-1- Le contenu (solution)

#### exemples de solvants non aqueux

- -huiles végétales naturelles (arachide, soja, olive,...), huile hémi-synthétiques (ex: oléate d'éthyle), pas d'huile minérale (type paraffine liquide)
- -liquides organiques miscibles à l'eau: alcools (alcool éthylique, glycérol), polyols (propylène glycol, PEG 400); le plus souvent administrés sous forme de mélange avec eppi = co-solvants (ex: eau/PEG 400 /éthanol)
- -liquides organiques miscibles à l'huile: alcool benzylique, benzoate de benzyle (en pte Q pour ↑ solubilisation du PA et jamais seuls)

#### - Adjuvants

- →de solubilisation (ex: propylène glycol, cyclodextrines,...)
- →de neutralisation (ex: NaOH, HCl, mélanges tampons)
- →d'isotonie (ex: glucose, NaCl)
- →conservateurs antibactériens, antifongiques, antioxydants
- →divers: anesthésiques locaux (lidocaïne,...)

#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales
  - 5-1- innocuité
  - 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
  - 7-2- contrôles divers
- 8-Conclusion

PASS - LASS / Pharmacie

## 6- Obtention des solutions pour usage parentéral 6-2- Le contenant (récipients)

matériaux des récipients

- → transparence (vérification visuelle du contenu: limpidité et couleur)
- → inertie (vis-à-vis de la préparation)
- → imperméabilité (ni diffusion de la préparation, ni introduction de contaminants extérieurs)
  - récipients en verre
- → verre = 1er matériau de conditionnement en pharmacie (dureté, transparence, inertie chimique,...)
- → composition chimique: (SiO<sub>2</sub>)m (Na<sub>2</sub>O)n (CaO)p

vitrifiant fondant stabilisant ≈10% ≈1-10% ≈70%

## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-2- Le contenant (récipients)

- ⇒ structure semi organisée ≈ réseau cristallin
- ⇒ «silicates minéraux » attaqués par :
- l'eau et les acides (échange de cations entre verre et eau)
- les bases (destruction liaisons Si-O)
- d'autant mieux que T°↑ (ex: autoclavage)
- $\rightarrow$  ampoules
  - ampoule bouteille: paroi mince, fond plat, col étiré
  - 1 à 20 ml, généralement autocassables
- $\rightarrow$  flacons
  - paroi ± épaisse; bouchon élastomère + baque en aluminium
  - 5 à 1000 ml
  - ex: fl type « pénicilline » 20 ml fl type perfusion, normalisé 500ml

PASS - LASS / Pharmacie

## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-2- Le contenant (récipients)



## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-2- Le contenant (récipients)

- récipients en verre (suite)
- → 3 types de verre pour les préparations injectables en ft **résistance hydrolytique** = résistance à la cession de substances minérales solubles dans l'eau

#### ▶ verre de type I neutre dans la masse (boro-silicatés)

- verre silicaté contenant de l'acide borique et CaO
- RH élevée, peuvent subir traitements agressifs
- pour toutes préparations parentérales

#### ► verre de type II (calco-sodique)

- verre silicaté contenant principalement NaO et CaO
- RH élevée par traitement de surface
- préparations parentérales aqueuses de pH <7

PASS - LASS / Pharmacie

## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-2- Le contenant (récipients)

#### ► verre de type III (calco-sodique)

- verre silicaté contenant principalement NaO et CaO
- non traité ⇒ RH moyenne
- pour préparations parentérales en véhicule non aqueux et pour les poudres pour usage parentéral sauf lyophilisats
- → essai de la pharmacopée: RH évalué par la mesure de l'alcalinité de la solution.
  - récipients en matière plastique
- → polymères: Polyéthylène (PE), polypropylène (PP), polychlorure de vinyle (PVC), polyethylène co acétate de vinyle)PEVA
- → nb additifs: stabilisants, plastifiants, lubrifiants, colorants,...
- → conditionnements : poches, seringues pré-remplies

## 6- Obtention des solutions pour usage parentéral 6-2- Le contenant (récipients)



#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales 5-1- innocuité 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu

  - 6-2- le contenant 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
- 7-2- contrôles divers 8-Conclusion

## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-3- préparation des solutions injectables

Travail en zone à atmosphère contrôlée (contamination microbiologique et particulaire)

#### 1. Mise en solution et filtration

PA+ adjuvants dissous dans le solvant

Addition des adjuvants:

- ajustement du pH (MT, NaOH, HCl,...)
- isotonisants (NaCl, glucose,...)
- conservateur (pour préparation multidose)
  - ATB: éthanol, alcool benzylique, crésol,...
  - ATF: acide benzoïque, acide sorbique,...
  - ATO: sulfites, acide ascorbique, α-tocophérol,...

Filtration clarifiante de la solution (≥10 μm)

PASS - LASS / Pharmacie

## 6- Obtention des **solutions** pour usage parentéral 6-3- préparation des solutions injectables

#### 2.Répartition

= mise en ampoules ou en flacons: remplissage unitaire automatisé par pompe doseuse + injection de gaz inerte

#### 3.Stérilisation = ft (PA)

- avant le conditionnement: F° clarifiante (≥10 μm) puis F° stérilisante de la sol° (0,22 μm) suivie d'une répartition aseptique en ZAC
- après conditionnement: stérilisation « terminale » à l'autoclave 121°C pendant 15 min (minimum Ph Eur)

#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales
  - 5-1- innocuité
  - 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
  - 7-2- contrôles divers
- 8-Conclusion

PASS - LASS / Pharmacie

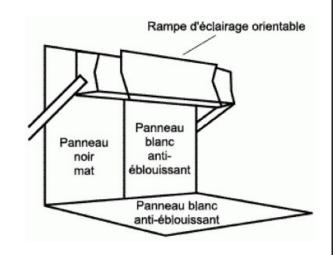
## 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- Contrôles obligatoires

Ils sont décrits à la Pharmacopée européenne

▶ limpidité pour les solutions test concerne chaque unité de fabrication

#### Contrôle des particules visibles = non automatisable

- \* examen visuel à l'œil nu (personnes expérimentées)
- \* limite de taille 50 à 100 microns: tolérance o!
- \* Appareillage pour le mirage des particules visibles:



## 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- Contrôles obligatoires

- → contrôle des particules non visibles: automatisable
  - \*appareil: mesure lumière interceptée ou diffusée par les particules en suspension
  - \* limites données par la Pharmacopée pour 2 tailles de particules, en fonction du volume du récipient:

#### volumes > 100 mL:

25/ml pour les particules ≥10 μm 3/ml pour les particules ≥25 μm

#### volumes ≤100 ml :

6000 / récipient pour les particules ≥10 μm 600 / récipient pour les particules ≥25 μm

PASS - LASS / Pharmacie

## 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- Contrôles obligatoires

#### ► <u>stérilité</u>

- -nb d'échantillon à prélever (≈ 10% du lot)
- -milieux de cultures (validés pour bactéries anaérobies, aérobies, moisissures et levures),
- -conditions du test (Pharmacopée Eur.):
  - Réalisé dans des conditions aseptiques (hotte à flux laminaire)
  - Description des milieux de culture appropriés et conditions de validation
- 2 méthodes:
  - ensemencement direct du milieu de culture par un volume de préparation
  - filtration sur mb 0,45 micron et transfert mb dans le milieu de culture
- résultat: absence d'unités contaminées après 14j à l'étuve

## 7- Contrôle des préparations parentérales 7-1- Contrôles obligatoires

- recherche des pyrogènes
  - essai des pyrogènes
    - avant : in vivo chez le lapin, animal très sensible aux pyrogènes
      - \* injection dans la veine marginale de l'oreille
      - \* suivi de l'évolution de la température du lapin

aujourd'hui: dosage in vitro des endotoxines bactériennes dans les PP

PASS - LASS / Pharmacie

#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
  - 4-2- différentes catégories
- 5- Propriétés des préparations parentérales
  - 5-1- innocuité
  - 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales
  - 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
  - 7-2- contrôles divers
- 8-Conclusion

## 7- Contrôle des préparations parentérales 7-2- Contrôles divers

#### ► étanchéité des ampoules

par trempage dans une solution colorée

#### **▶**pH

- -mesure pH avant et après stérilisation: pH-mètre
- -mesure pouvoir tampon: quantité de NaOH ou d'HCl à ajouter pour faire virer un indicateur coloré
- ▶ pression osmotique
- →osmomètre ou cryoscope

PASS - LASS / Pharmacie

#### **SOMMAIRE**

- 1- Définition: voies parentérales
- 2- Différentes voies parentérales
- 3- Avantages et inconvénients des voies parentérales
  - 3-1- avantages
  - 3-2- inconvénients
- 4- Les préparations parentérales
  - 4-1- définition
- 4-2- différentes catégories 5- Propriétés des préparations parentérales

  - 5-1- innocuité 5-2- tolérance
- 6- Obtention des solutions pour usage parentéral
  - 6-1- le contenu
  - 6-2- le contenant
  - 6-3- préparation des solutions injectables
- 7- Contrôle des préparations parentérales
  - 7-1- contrôles obligatoires (Pharmacopée européenne)
- 7-2- contrôles divers 8-Conclusion

## 8- Conclusion

- ▶ 6 catégories de PP:stériles et apyrogènes; administrées par injection ou perfusion; en vue d'une action localisée ou systémique; PP multidoses doivent contenir un conservateur antimicrobien
- ▶ Voies parentérales souvent utilisées: en urgence pour un effet rapide; pour avoir un effet prolongé ou en cas d'impossibilité de la voie orale (patient inconscient, principe actif non absorbé ou détruit)
- ► A côté du véhicule (EPPI, NaCl 0,9% ou glucose 5%) on trouve des excipients pour ajuster le pH, pour isotoniser, pour améliorer la solubilité ou la stabilité du principe actif
- Les récipients en matériau transparent et inerte, comme le verre ou le plastique constituent une enceinte hermétique permettant la conservation de la stérilité depuis la fabrication jusqu'à l'administration