

## *FIXATEURS divers pour microscopie*

### **1. NATURE DES FIXATEURS :**

Les 2 fixateurs suivants ont l'avantage de commencer la déshydratation en même temps que la fixation, par addition de dioxane (bioxyde de diéthylène) : c'est un dérivé du glycol préparé par copolymérisation de 2 molécules de glycol avec élimination d'eau, qui est soluble à la fois dans l'alcool et la paraffine fondue.

### **2. PREPARATION :**

#### **Fixateur de Potenza**

Acide acétique cristallisable :	5 ml
Paraldéhyde :	2 ml
Alcool méthylique :	20 ml
Dioxane :	80 ml

#### **Fixateur 2**

Dioxane :	40 ml
Acide acétique cristallisable :	10 ml
Eau bidistillée :	50 ml
Acétate neutre de cuivre :	1,25 g
Trinitrophénol :	2 g

### **3. UTILISATION :**

La fixation est une technique microscopique qui a pour but de tuer des cellules vivantes, en les conservant autant que possible, dans l'état qu'elles affichaient en étant en vie. Le fixateur idéal doit donc immobiliser la cellule sans faire apparaître des détails de structure artificiels, causés par la fixation. Malheureusement, l'idéal n'existe pas et certaines modifications secondaires apparaissent. Un fixateur agit en solidifiant par coagulation et précipitation.

### **4. DANGERS :**

Le dioxane émet des vapeurs très toxiques pour les reins et le foie ; aussi, il faut le conserver dans des flacons bien bouchés et le manipuler dans des locaux bien aérés ou sous hotte aspirante.

### **5. CONSERVATION :**

- En flacon bien hermétique
- Il est intéressant d'y placer un peu de chlorure de calcium (il existe des flacons à bouchon spécial destinés à accueillir le déshydratant, sans le placer en contact avec le produit à dés-

hydrater), de manière à assurer la déshydratation totale. Comme ce sel est insoluble dans le dioxane, on l'élimine par simple fixation (indispensable car il ne doit pas entrer en contact avec les pièces à traiter par déshydratation).