

PROCEDE AU COLLODION HUMIDE

Le collodion est un coton-poudre (pyroxyle) soluble qui est dissous dans un mélange d'éther et d'alcool.

La première phase de ce procédé était de dissoudre des sels de bromure et d'iodure dans un collodion. Laisser sécher et tremper dans une solution de *nitrate d'argent* (formation *d'iodure d'argent*) Exposer humide développer et fixer à *l'hypo*.

<i>Fulmicoton</i>	1.5 g
<i>Alcool</i>	50cc
<i>Ether</i>	100 cc
<i>Iodure d'ammonium</i>	1.5 g

Si on remplace le collodion par de la gélatine on peut exposer une épreuve sèche.
(ce qui est un progrès !)

Humecter le Fulmicoton avec l'alcool puis ajouter l'éther. Agiter. laisser reposer.
Décanté. Etendre en couche mince. Laisser évaporer

Avant d'introduire le nitrate d'argent, Mr Louis Figuier recommande de rajouter à cette solution, 0.3g d'iodure de potassium, 0.3g d'iodure de cadmium, 0.3g d'iodure d'ammonium et 0.3g de bromure de potassium (pour 100cc de collodion) Filtrer et conserver bien bouché

Ces 3 sels favorisent la formation de bromures et d'iodures d'argent
On trempe ensuite l'épreuve dans la solution de nitrate d'argent :

<i>Nitrate d'argent</i>	-----	5 à 10g
<i>Acide acétique</i>	-----	Quelques gouttes
<i>Eau distillée</i>	-----	100cc

Voir si en remplaçant l'acide acétique par l'acide citrique, on obtient une épreuve bleue foncée ?

Le révélateur est le *sulfate de fer en solution saturée*--- 100cc
Acide acétique ----- 20cc

Alcool	-----	20cc
<i>Eau</i>	-----	1L

Le sulfate de fer peut être remplacé par un sulfate double de fer et d'ammoniaque