

# تصنيع الأنواع الكيميائية Synthèse des espèces chimiques

## نشاط 1: تعرف بعض دوافع تصنيع الأنواع الكيميائية

يمثل الجدول التالي بعض المواد والأنواع الكيميائية البديلة لمواد وأنواع كيميائية طبيعية. وبعض الدوافع التي تجعل الإنسان يقوم بتصنيعها.

بعض دوافع التصنيع	مواد وأنواع مصنعة	مواد وأنواع طبيعية
<ul style="list-style-type: none"> <li>- تزايد الطلب على الأسمدة</li> <li>- الزيادة في المردود الفلاحي</li> <li>- قلة الأسمدة الطبيعية</li> </ul>	أسمدة مصنعة : <ul style="list-style-type: none"> <li>- الأسمدة الآزوتية</li> <li>- الأسمدة الفوسفاتية</li> <li>- نترات الأمونيوم</li> </ul>	أسمدة طبيعية : <ul style="list-style-type: none"> <li>- الدمال</li> <li>- روث البهائم</li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>- قلة الموارد الطبيعية</li> <li>- زيادة الطلب على الملابس</li> <li>- الحصول على أنسجة بمواصفات خاصة</li> </ul>	أنسجة مصنعة : <ul style="list-style-type: none"> <li>- النيلون</li> <li>- الترغال</li> <li>- البووليستر</li> </ul>	أنسجة طبيعية : <ul style="list-style-type: none"> <li>- الصوف</li> <li>- القطن</li> <li>- الحرير</li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>- الملونات المصنعة أقل تكلفة</li> <li>- الحصول على ملونات متعددة غير موجودة في الطبيعة</li> </ul>	ملونات مصنعة : <ul style="list-style-type: none"> <li>- الأنديكوا المصنع</li> <li>- التارترازين</li> </ul>	ملونات طبيعية : <ul style="list-style-type: none"> <li>- الزعفران</li> <li>- الحناء</li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>- التحكم في نجاعة الأدوية</li> <li>- صناعة أدوية بكميات كافية</li> <li>- تصنيع أدوية غير موجودة في الطبيعة.</li> </ul>	أدوية مصنعة في المختبرات مثل <ul style="list-style-type: none"> <li>- الأسبيرين</li> <li>- حمض الأسكوربيك (فيتامين C)</li> </ul>	أدوية مستخرجة من أعشاب طبيعية

1. من خلال الجدول أعلاه حدد أهم الدوافع التي تجعل الإنسان يلجأ لتصنيع مواد وأنواع كيميائية.

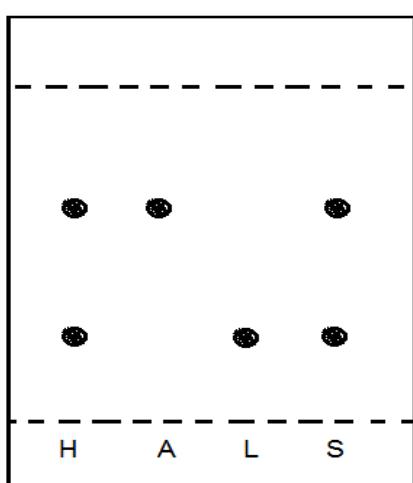
## نشاط 2: تصنيع أسيتات الليناليل

### تجربة 1: تفاعل اللينالول مع أندرييد الإيثانويك (شريط فيديو)

1. عبر كتابة عن التفاعل المحدث باستعمال أسماء المتفاعلات والنواتج، ثم الصيغ الإجمالية.
2. صف ماذا يحدث خلال التجربة.

### تجربة 2: استخراج وفصل أسيتات الليناليل

1. علماً أن المحلول الناتج يتكون من طورين، حدد اسمهما، ثم عدد المراحل المتتعة لفصلهما بشكل جيد.



### تجربة 3: التحقق من نقاوة أسيتات الليناليل

نستعمل طريقة التحليل الكروماتوغرافي فنذيب الأنواع الكيميائية A و S و H في ثانوي كلوروميثان.

A : أسيتات الليناليل الحالص.

H : الزيت الأساسي للخزامي.

L : اللينالول.

1. ماذا يمكن القول عن الناتج المصنع S؟

2. تعرف الأنواع الكيميائية المكونة له.