| م | المجال | المحور | عنوان السؤال |
|---|---|---|---|
| ٢٩ | العلوم الكيمائية | المادة وتحولاتها | أحمر الشفاه |

يظهر الجدول أدناه وصفات لتحضير نوعين من المستحضرات التجميلية يمكنك تحضيرها بنفسك .

وأحمر الشفاه هو أقسى من ملمع الشفاه الذي هو لين وطري .

| ملمع الشفاه | أحمر الشفاه |
|---|---|
| المقادير:<br>٥ غرام زيت خروع<br>٠,٢ غرام شمع عسل<br>٠,٢ غرام شمع نخيل<br>ملعقة صغيرة مادة ملونة<br>ملعقة صغيرة نكهة طعام<br><br>التعليمات:<br>- يسخن الزيت والشمع بوضعهما في وعاء داخل ماء ساخن حتى يمتزجان.<br>- تضاف النكهات والملونات وتمزج مع الخليط. | المقادير:<br>٥ غرام زيت خروع<br>١ غرام شمع عسل<br>١ غرام شمع نخيل<br>ملعقة صغيرة مادة ملونة<br>ملعقة صغيرة نكهة طعام<br><br>التعليمات:<br>- يسخن الزيت والشمع بوضعهما في وعاء داخل ماء ساخن حتى يمتزجان.<br>- تضاف النكهات والملونات وتمزج مع الخليط. |

السؤال ( ١ ) :

تتم صناعة ملمع الشفاه أو احمر الشفاه من الزيت والشموع ومزجهما معاً، ثم تضاف المواد الملونة والمنكهات ، وأحمر الشفاه المصنوع بهذه الطريقة أكثر قساوة عند الاستعمال .

❖ كيف لنا أن نغير نسب المكونات لجعله أكثر طراوة؟

.....

.....



LIVEWORKSHEETS

| | |
|---|---|
| ٢٩ | السؤال ( ٢ ) :<br>الزيت والشمع مادتان تمتزجان بشكل جيد مع بعضهما البعض. لكن الزيت لا يمتزج مع الماء والشمع لا ينحل في الماء.<br>❖ أي مما يلي هو الأرجح أن يحدث عند إضافة كمية كبيرة من الماء على مزيج أحمر الشفاه أثناء تسخينه ؟<br>١- يصبح الخليط أكثر نعومة وطراوة.<br>٢- يصبح الخليط أكثر قساوة .<br>٣- من الصعب تغيير الخليط .<br>٤- الكتل الدهنية في المزيج تطفو على الماء.<br><br>السؤال ( ٣ ) :<br>عند إضافة مادة مذيبة تسمح بامتزاج الزيت والشمع مع الماء بشكل جيد.<br>❖ فلماذا يزيل الماء والصابون أحمر الشفاه؟<br>١- يحتوي الماء على مذيب يسمح للماء والصابون بالامتزاج مع أحمر الشفاة.<br>٢- يعمل الصابون مذيبا ويسمح للماء بالامتزاج مع أحمر الشفاه.<br>٣- المذيبات الموجودة في أحمر الشفاه تسمح للماء والصابون بالامتزاج مع أحمر الشفاه.<br>٤- الصابون وأحمر الشفاه يتحدان ليشكلا مذيباً يمزجهما بالماء. |



LIVEWORKSHEETS