

عنوان السؤال	المحور	المجال	م
أحمر الشفاه	المادة وتحولاتها	العلوم الكيميائية	
يظهر الجدول أدناه وصفات لتحضير نوعين من المستحضرات التجميلية يمكنك تحضيرها بنفسك .			
وأحمر الشفاه هو أقسى من ملمع الشفاه الذي هو لين وطري .			
أحمر الشفاه	ملمع الشفاه		٢٩
<u>المقادير:</u> ٥ غرام زيت خروع ١ غرام شمع عسل ١ غرام شمع تخيل ملعقة صغيرة مادة ملونة ملعقة صغيرة نكهة طعام	<u>المقادير:</u> ٥ غرام زيت خروع ٠،٢ غرام شمع عسل ٠،٢ غرام شمع تخيل ملعقة صغيرة مادة ملونة ملعقة صغيرة نكهة طعام		
<u>التعليمات:</u> - يسخن الزيت والشمع بوضعهما في وعاء داخل ماء ساخن حتى يتمزجان. - تضاف النكهات والملونات وتمزج مع الخليط.	<u>التعليمات:</u> - يسخن الزيت والشمع بوضعهما في وعاء داخل ماء ساخن حتى يتمزجان. - تضاف النكهات والملونات وتمزج مع الخليط.		

السؤال (١) :

تم صناعة ملمع الشفاه أو أحمر الشفاه من الزيت والشمع ومزجهما معاً، ثم تضاف المواد الملونة والنكهات ، وأحمر الشفاه المصنوع بهذه الطريقة أكثر قساوة عند الاستعمال .

❖ كيف لنا أن نغير نسب المكونات لجعله أكثر طراوة؟

السؤال (٢) :

الزيت والشمع مادتان تمتزجان بشكل جيد مع بعضهما البعض. لكن الزيت لا يمتزج مع الماء والشمع لا ينحل في الماء.

❖ أي مما يلي هو الأرجح أن يحدث عند إضافة كمية كبيرة من الماء على مزيج أحمر الشفاه أثناء تسخينه ؟

- ١- يصبح الخليط أكثر نعومة وطرافة.
- ٢- يصبح الخليط أكثر قساوة .
- ٣- من الصعب تغيير الخليط .
- ٤- الكتل الدهنية في المزيج تطفو على الماء.

٢٩

السؤال (٣) :

عند إضافة مادة مذيبة تسمح بامتزاج الزيت والشمع مع الماء بشكل جيد.

❖ فلماذا يزيل الماء والصابون أحمر الشفاه؟

- ١- يحتوي الماء على مذيب يسمح للماء والصابون بالامتزاج مع أحمر الشفاه.
- ٢- يعمل الصابون مذيباً ويسمح للماء بالامتزاج مع أحمر الشفاه.
- ٣- المذيبات الموجودة في أحمر الشفاه تسمح للماء والصابون بالامتزاج مع أحمر الشفاه.
- ٤- الصابون وأحمر الشفاه يتحدا ليشكلا مذيباً يمزجهما بالماء.