

حل التمرين 02

www.pc-lycee.com

- 1- التركيب المستعمل هو نفس التركيب في السؤال 1 من التمرين الأول.
- 2- في التسخين بالارتداد، البخار المتكون يتكثف في الأنبوب المبرد الرأسي ، فيتحول إلى سائل ويعود إلى الحوجلة .
الفائدة منه : التسخين بالارتداد يسمح بإنجاز تحول كيميائي في درجة حرارة عالية ودون ضياع المواد من الخليط.
- 3- وظيفة حصى الحقان : يضمن تحريكا معتدلا أثناء الغليان، بحيث لا يسمح بتطاير قطرات السائل من الوسط التفاعلي.
- 4- إذا وضعنا في الحوجلة الماء والزيت ، التفاعل لا يمكن أن يتم لأنهما لا يمتزجان ، بما أن الكحول قابل للامتزاج مع كل منهما ، فإنه يعمل على اختلاطهما بداخله ، ومن ثم يمكن التفاعل بينهما.
- 5- نستعمل الماء المملح لكي لا يذوب فيه الصابون . الماء المملح يختلط مع الكحول ، الصابون يتصلب بفعل التبريد ويفصل عنهما.
بعد الترشيح نحصل على الصابون على شكل جسم صلب .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com