

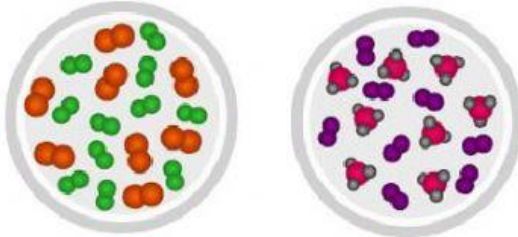
الهدف		كيف تُستخدم الخواص الفيزيائية لفصل المخاليط؟
اسم الطالبة - الصف		السابع /
1	ما أفضل طريقة لفصل خليط من مكون من الطحين وبرادة الحديد؟	
	A. بإضافة الماء.	
	B. بالتبخير.	
	C. بالمغناطيس.	
2	أي من التالي ليس من الخواص الفيزيائية المستخدمة لفصل المخاليط؟	
	A. التفاعلية.	
	B. الكثافة.	
	C. الذائبية.	
3	الخاصية التي تُستخدم لفصل الرمل عن السكر هي :	
	A. المغناطيسية.	
	B. الكثافة.	
	C. الذائبية.	
4	إذا أردت فصل خليط يتكون من السوائل الموجودة في الجدول. أي السوائل سيكون الأول في التحول إلى الحالة الغازية؟	
	A. الأسيتون.	
	B. الإيثانول.	
	C. الماء.	
5	إذا أردت فصل خليط يتكون من السوائل الموجودة في الجدول. أي السوائل سيكون الأخير في التحول إلى الحالة الغازية؟	
	A. الأسيتون.	
	B. الإيثانول.	
	C. الماء.	
	D. الكلوروفورم.	

المادة	درجة الغليان
الإيثانول	78°C
الكلوروفورم	61°C
الماء	100°C
الأسيتون	56°C



6 عند خلط الرمل مع الماء، فإن الرمل يترسب في القاع لأن:

- A. كثافة الرمل نفس كثافة الماء.
- B. كثافة الرمل أقل من كثافة الماء.
- C. كثافة الرمل أعلى من كثافة الماء.
- D. كثافة الرمل أفضل من كثافة الماء.



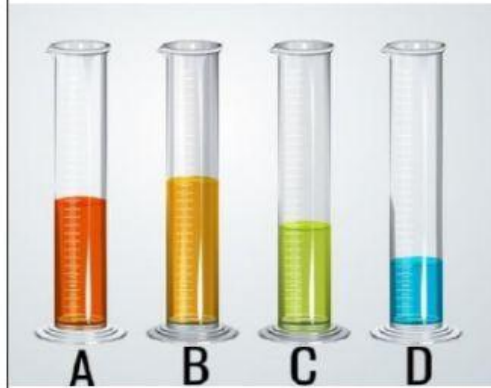
7 المواد في المخاليط ترتبط كيميائياً.

- A. لا
- B. دائماً
- C. سوف
- D. أحياناً

8 ما نوع الخواص التي تُستخدم لفصل المخاليط؟

- A. خواص كيميائية.
- B. خواص فيزيائية.
- C. خواص كيميائية وفيزيائية.

9 أي الخواص المعتمدة على الكمية تصف السوائل الموجودة في المخابير المدرجة المجاورة؟



- A. الطول.
- B. الكثافة.
- C. الحجم.
- D. المغناطيسية.

10 أي مما يلي يبقى ثابتاً عند تغير حالة المادة؟

- A. حجم المادة.
- B. شكل المادة.
- C. المسافة بين الجسيمات.
- D. التركيب الكيميائي للمادة.