

الجسم الخالص ومميزاته

Corps pur et ses caractéristiques

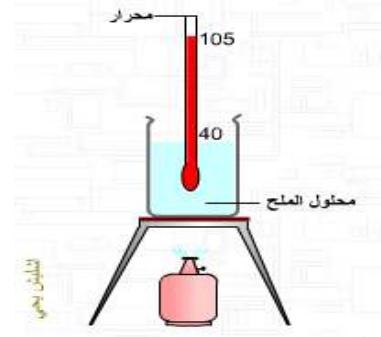
I - درجة حرارة الخليط أثناء الغليان والانصهار:

1 - حالة الغليان:

أ - تجربة:

نسخن كمية من محلول مائي للملح ونقيس درجة حرارته خلال مدد زمنية متتالية فنحصل على النتائج المدونة

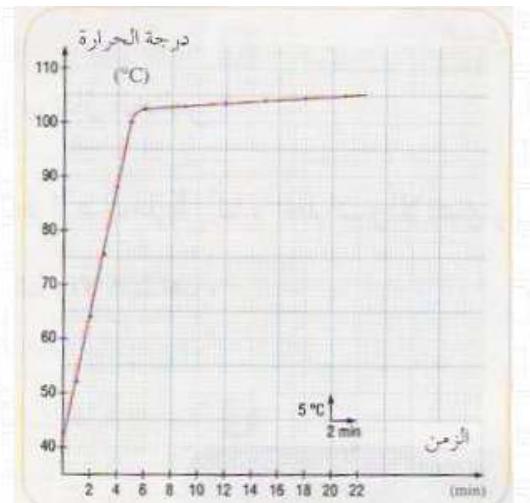
أسفله:



جدول القياسات:

10	9	8	7	6	6	5	4	3	2	1	0	المدة الزمنية ب min	درجة الحرارة ب C°
105.7	105	104.6	103.8	100.5	90.5	78.1	65.8	53.3	40.8	28.5	16	الحالة الفيزيائية	
سائلة + غازية					ـــــ								

منحنى تغير درجة الحرارة خلال تسخين محلول الماء للملح:



عدم استقرار درجة الحرارة أثناء الغليان راجع إلى وجود الملح في الماء (خلط).

ب - ملاحظة واستنتاج:

- ✓ عند تسخين الماء المالح ترتفع درجة حرارته تدريجيا دون أن يغلي.
- ✓ أثناء الغليان، تستمر درجة حرارة الماء المالح في الارتفاع.

2 - حالة الانصهار:

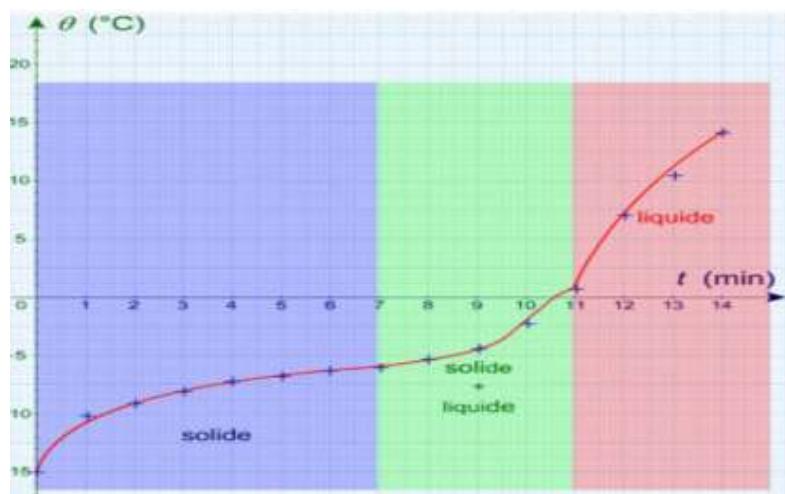
أ - تجربة:

نسخن قطعة ماء مالح متجمد فنحصل على النتائج التالية:

جدول النتائج:

14	13	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	0	المنطقة الزمنية ب
14.1	10.3	7	0.8	-2.2	-4.6	-5.4	-5.9	-6.4	-6.8	-7.3	-8.1	-9.3	-10.9	-15	درجة الحرارة ب °C
سائلة		صلبة + سائلة										صلبة			الحالة الفيزيائية

منحنى تغيرات درجة الحرارة بدلالة الزمن:



ب - ملاحظة واستنتاج:

- ✓ عند تسخين محلول الملح المتجمد ترتفع درجة حرارته تدريجيا دون أن ينصهر.
- ✓ خلال الانصهار تستمر درجة الحرارة في الارتفاع.

خلاصة:

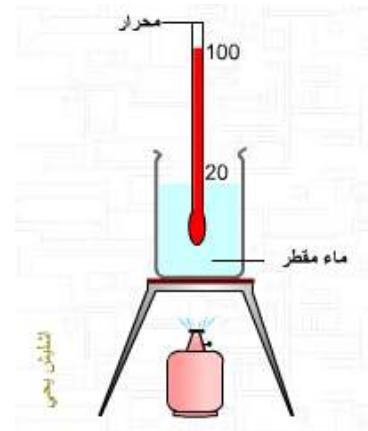
ليس للخلط درجة حرارة ثابتة تميز تحول حالته الفيزيائية، لأنها تتغير بتغير كمية الملح المذابة في الماء.

II - درجة حرارة الماء المقطر أثناء الغليان والانصهار:

1 - حالة الغليان:

أ - تجربة:

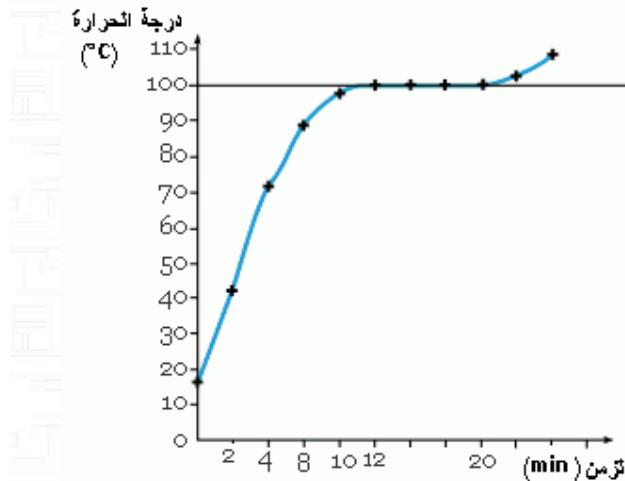
نsexن كمية من الماء المقطر ونقيس درجة حرارته خلال مدد زمنية متتالية:



جدول القياسات:

10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	0	المنطقة الزمنية ب			
100	100	100	97.3	88.4	76.3	64.4	52.2	40.2	28.2	16	درجة الحرارة ب °C			
سائلة + غازية		سائلة										الحالة الفيزيائية		

منحنى تغير درجة الحرار خال تسخين الماء المقطر:



ب - ملاحظة واستنتاج:

- ✓ عند تسخين الماء المقطر ترتفع درجة حرارته تدريجيا دون أن يغلي.
- ✓ أثناء الغليان، تبقى درجة حرارة الماء المقطر ثابتة، وتساوي 100°C .

1 - حالة الانصهار:

أ- تجربة:

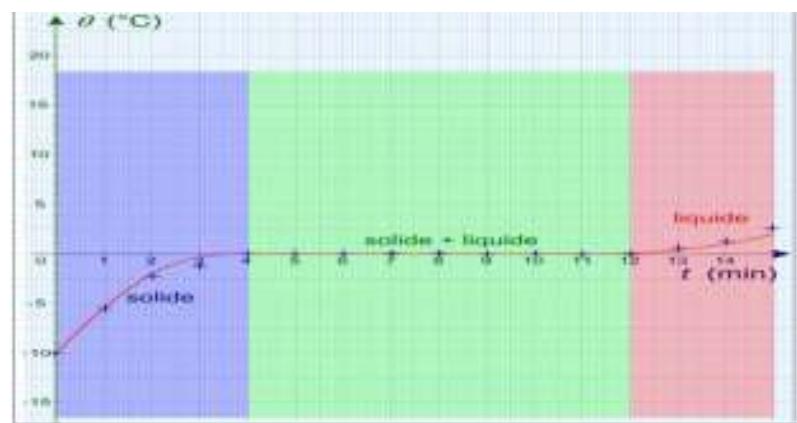
نسخن كمية من الجليد الخالص ونقيس درجة حرارته خلال مدد زمنية متتالية فنحصل على النتائج المدونة

أسفله:

جدول النتائج:

																المدة الزمنية ب min	
																درجة الحرارة ب $^{\circ}\text{C}$	
ساعة				صلبة + سائلة												صلبة	الحالة الفيزيائية
15	14	13	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	0		
2	1	0.5	0	0	0	0	0	0	0	0	0	-0.5	-2.1	-5.5	-10		

يمثل المنحنى تغير درجة حرارة الجليد خلال انصهاره:



ب - ملاحظة

- ✓ عند

واستنتاج:

تسخين الجليد ترتفع درجة حرارته تدريجيا دون أن ينصهر.

✓ خلال الانصهار تستقر

درجة حرارة الجليد عند 0°C .

خلاصة:

من مميزات الماء الخالص أن درجة حرارة غليانه تساوي 100°C ودرجة حرارة انصهاره تساوي 0°C عند الضغط الجوي العادي.

III - مميزات جسم خالص:

تعتبر درجتا حرارة الانصهار والغليان من مميزات الجسم الخالص.

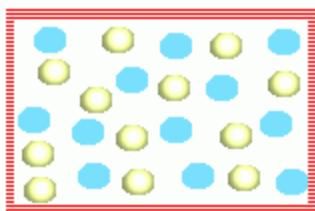
الأجسام	درجة حرارة الغليان (°C)	درجة حرارة الانصهار (°C)
الماء	100	0
الكحول	79	-110
الزئبق	357	-39
الحديد	2750	1535
النحاس	2567	1083

ملحوظة:
يؤثر
الضغط على
درجتي حرارة
الغليان أو

الانصهار.

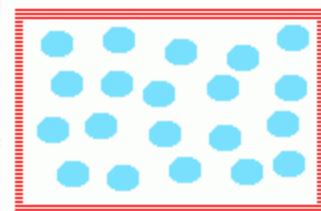
النموذج الجزيئي:

الخلط



جزيئات الخليط غير مماثلة تختلف حسب مكوناته

الجسم الخالص



جزيئات الجسم الخالص مماثلة