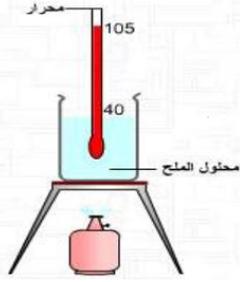


## I- درجة حرارة خليط خلال الغليان

**تجربة:** نسخن كمية من محلول مائي للملح و نقيس درجة حرارته خلال مدد زمنية متتالية فنحصل على النتائج المدونة في الجدول أسفله



9	8	7	6	5	4	3	2	1	0	مدة التسخين بالدقائق
103	102	101	100	88	77	65	53	42	28	درجة حرارة الماء المالح ب °C
سائلة + غازية				سائلة				الحالة الفيزيائية		

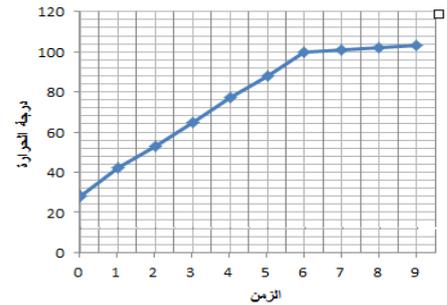
منحنى تغيرات درجة الحرارة خلال تسخين المحلول المائي للملح

**ملاحظة**

ترتفع درجة حرارة الماء المالح أثناء التسخين، و تستمر بالارتفاع ببطء عند تحوله إلى الحالة الغازية و ذلك راجع الى وجود الملح في الماء

**استنتاج:**

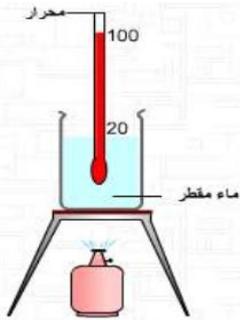
تتغير درجة حرارة خليط خلال تغير حالته الفيزيائية.



## II- درجة حرارة الماء المقطر خلال الغليان

**تجربة:**

نسخن كمية من الماء المقطر و نقيس درجة حرارته خلال مدد زمنية متتالية فنحصل على النتائج المدونة في الجدول أسفله



9	8	7	6	5	4	3	2	1	0	مدة التسخين بالدقائق
100	100	100	97	86	75	63	51	40	28	درجة حرارة الماء المقطر ب °C
سائلة + غازية				سائلة				الحالة الفيزيائية		

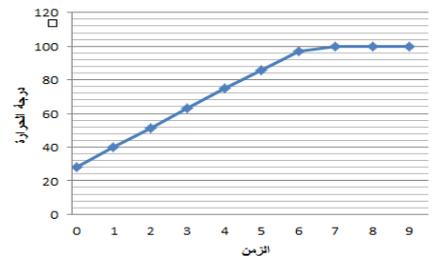
منحنى تغيرات درجة الحرارة خلال تسخين الماء المقطر

**ملاحظة**

ترتفع درجة حرارة الماء المقطر أثناء التسخين، و تستقر عند 100°C خلال تحوله إلى الحالة الغازية.

**استنتاج:**

لا تتغير درجة حرارة الماء المقطر خلال الغليان، نقول إن الماء المقطر جسم خالص.



**خلاصة:** من مميزات الجسم الخالص أنه يتميز بدرجة حرارة انصهار ثابتة و درجة حرارة غليان ثابتة.

**ملحوظة:**

- ✓ تعتبر الكتلة الحجمية من مميزات الجسم الخالص.
- ✓ يؤثر الضغط على درجة حرارة الغليان.

**أمثلة**

النحاس	الحديد	الزئبق	الكحول	الماء	الجسم الخالص
2567	2750	357	78	100	درجة حرارة الغليان (°C)
1083	1535	- 39	-110	0	درجة حرارة الانصهار (°C)
8,9	7,8	13,6	0,79	1	الكتلة الحجمية (g/cm³)