

الخواص الجامعة للمحاليل

اقرأ، في كتابك، حول الإلكتروليت، والخواص الجامعة، والانخفاض في ضغط البخار، والارتفاع في درجة الغليان، والانخفاض في درجة التجمد.

استعمل الجدول الآتي للإجابة عن الأسئلة التي تليها:

المحلول	الكثافة (g/L)	درجة الغليان (°C)	درجة التجمد (°C)
1.0 m $C_2H_5OH_{(aq)}$	1.05	100.5	-1.8
1.0 m $HCl_{(aq)}$	1.03	101	-3.7
1.0 m $NaCl_{(aq)}$	1.06	101	-3.7
2.0 m $NaCl_{(aq)}$	1.12	102.1	-7.4

1. أي الخواص المُدرّجة في الجدول أعلاه تُعدّ خواص جامعة؟

2. ماذا تستنتج حول العلاقة بين الخواص الجامعة، وعدد الأيونات في محلولي كلوريد الصوديوم $NaCl_{(aq)}$ ؛ الأول تركيزه 1.0 m والثاني تركيزه 2.0 m؟

3. ماذا تستنتج حول العلاقة بين الخواص الجامعة، ونوع الأيونات في محلول كل من: 1.0 m $HCl_{(aq)}$ ، و 1.0 m $NaCl_{(aq)}$ ؟

