

מهمة تقييمية: أيون "مشترك" في خلط المحاليل

1. قاموا بتحضير محلولين مائين في مختبر، I و-II، بحجم متساوٍ 200 ملل لِكليهما. التركيز المولاري لكل محلول هو 0.3M.

تم تحضير المحلول I عن طريق إذابة بروميد الصوديوم بالماء $\text{NaBr}_{(s)}$.
تم تحضير المحلول II عن طريق إذابة بروميد الألومنيوم بالماء $\text{AlBr}_{3(s)}$ و- $\text{NaBr}_{(s)}$ مواد أيونية.

أ. قم بصياغة العمليتين اللتين تحدثان عندما يتم تحضير المحلول المائي لكل واحد من المواد.

قاموا بتحضير محلول جديد عن طريق خلط المحلولين I و-II.

ب. ما هو التركيز المولاري لأيونات $\text{Cl}^-_{(aq)}$ في المحلول الناتج؟ فصل حساباتك وعلل.

2. أشر ب - 1 كيف تعاملت مع المهمة:

	5	4	3	2	1	
كان سهلا						كان صعبا

عملا ممتعا!