

מهمة تقييمية: أيون "مشترك" في خلط المحاليل

تم تحضير محلولين في المختبر عن طريق اذابة مادتين ايونيتين عاليتي الذوبان في الماء.

تم تحضير المحلول I عن طريق اذابة كلوريد البوتاسيوم بالماء, $KCl(s)$.

تم تحضير المحلول II عن طريق اذابة كلوريد الكالسيوم بالماء, $CaCl_{2(s)}$.

كلا المحلولين كان بحجم 300 ملل وبتركيز 0.6M.

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

محلول I

محلول II

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

2. ما هو التركيز المولاري لايونات $Cl^-_{(aq)}$ في المحلول الناتج؟ فصل حساباتك وعلل.

3. أشر ب - √ كيف تعاملت مع المهمة :

	1	2	3	4	5	
كان سهلا						كان صعبا

عملا ممتعا!