**سؤال ستيخيومتريا**

**שאלה בסטוכיומטריה**

نيترات البوتاسيوم – KNO3 وكلوريد البوتاسيوم -KCl يستعملان كسمادين. من أجل تحديد تركيب خليط يحوي نيترات البوتاسيوم وكلوريد البوتاسيوم تمت اذابة 10 غرام من الخليط في 100 ملل ماء.

لترسيب **تام** لأيونات الكلور Cl-(aq) من المحلول السابق الذي تم تحضيره **لزم** 50 ملل من محلول نيترات الرصاص – Pb(NO3)2 بتركيز M0.5 وقد حدث تفاعل الترسيب التالي:

(s )  Pb+2(aq) + 2Cl-(aq) → PbCl2

أ. كم مول من أيونات Cl-(aq) كان في المحلول الذي تم تحضيره؟.فصّل حساباتك.

1. كم غرام من (s) KNO3 يوجد في الخليط? فصّل حساباتك.
2. احسب تركيز أيونات البوتاسيوم , K+(aq) في محلول السماد الذي تم تحضيره. فصّل حساباتك.

د. احسب تركيز أيونات النيترات , aq)-)NO3 في المحلول النهائي بعد انتهاء تفاعل الترسيب. فصّل حساباتك.