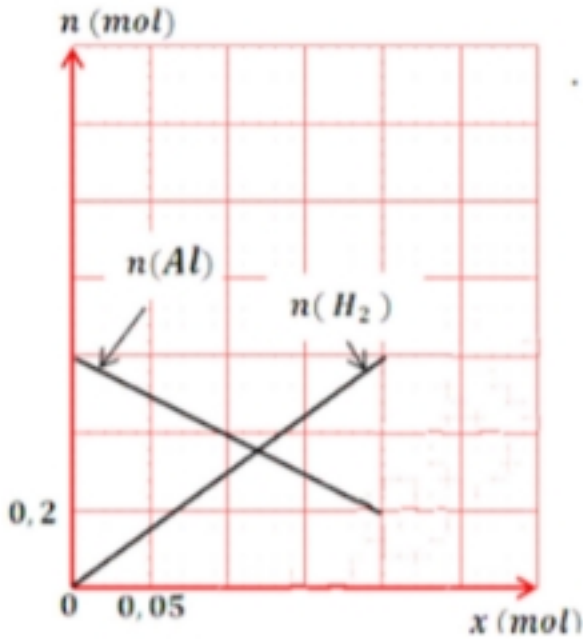


1- بالاعتماد على البيانين :



أ- أوجد كمية المادة الابتدائية للألمنيوم. و استنتج الكتلة الابتدائية .mo

ب- أوجد كمية المادة النهائية للألمنيوم. ثم استنتج الكتلة المتبقية و المتفاعلة للألمنيوم.

ج- ما هو المتفاعل المحد ؟ برر اجابتك.

د- أوجد قيمة التقدم الأعظمي X_{max} .

2- أعط جدول التحويل للتفاعل الحاصل.

أ- أوجد كمية المادة النهائية لشوارد H^+ ثم استنتج تركيزها الابتدائي C.

ب- ارسم على نفس المنحني منحنى تغيرات كمية مادة شوارد H^+ بدلالة التقدم X

ج- استنتج كمية المادة النهائية لشوارد الألمنيوم Al^{3+}

معطيات: $M(Al)=27 \text{ g/mol}$

الأستاذ: بونديسة

يعقوب

للعلوم الفيزيائية