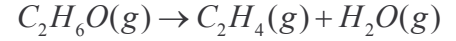


التمرين 05

يصنع غاز الإيثين $C_2H_4(g)$ في المختبر بإزالة الماء للإيثانول $C_2H_6O(g)$ تحت $180^\circ C$ و $1,013 \cdot 10^5 Pa$ بوجود حمض الكبريتيك. هذا الأخير لا يدخل في التفاعل و يساهم في تسريعه فقط. معادلة التفاعل هي :



بدنيا ، تتكون المجموعة الكيميائية من $1,3 mol$ من الإيثانول .

1. أنشئ جدولا يمكن من تتبع تطور المجموعة أثناء التفاعل الكيميائي باستعمال تقدم التفاعل.

2. عندما حصلنا على $0,70 mol$ من الإيثين ، أوقفنا التفاعل.

2.1. أحسب قيمة تقدم التفاعل الموافق.

2.2. أنجز جردا كيميائيا للمجموعة موافقا لهذا التقدم.

2.3. ما كمية المادة القسوى التي يمكن الحصول عليها إذا لم نوقف التفاعل؟