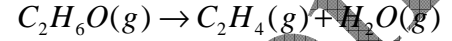


## التمرين 05

www.pc-lycee.com

يصنع غاز الإيثان  $C_2H_4(g)$  في المختبر بإزالة الماء للإيثانول  $C_2H_6O(g)$  تحت  $180^\circ C$  و  $1,013.10^5 Pa$  بوجود حمض الكبريتيك. هذا الأخير لا يدخل في التفاعل و يساهم في تسريعه فقط. معادلة التفاعل هي :



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

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

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

2.1. أحسب قيمة تقدم التفاعل الموافق.

2.2. أنجز جرداً كيميائياً للمجموعة موافقاً لهذا التقدم.

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

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com