

التمرين 07

www.pc-lycee.com

يحترق الألمنيوم Al في غاز ثنائي الأوكسجين O_2 ، فينتج عنه أكسيد الألمنيوم Al_2O_3 . ندخل 0,54g من الألمنيوم في قارورة تحتوي على الحجم 0,144l من غاز ثنائي الأوكسجين .

1. أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل ووازنها.
2. أحسب كمية مادة المتفاعلات في الحالة البدئية.
3. أنشئ جدولا وصفيا لهذا التفاعل مبينا فيه الحالة البدئية، حالة مرحلية والحالة النهائية.
4. أحسب التقدم الأقصى للتفاعل.
5. استنتج كمية مادة كل من المتفاعلات عند نهاية التفاعل.

معطيات: $M(Al)=27g.mol^{-1}$ الحجم المولي $V_m=144 L.mol^{-1}$

Mohammed Sobhi