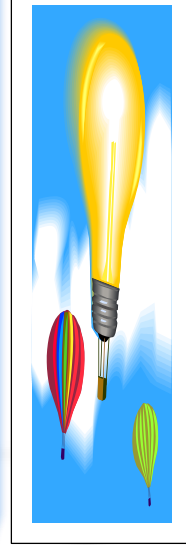


موضوع الدرس : الحسابات والمعادلات الكيميائية

احسب كتلة الأمونيا الناتجة عن تفاعل 2.70 g من الهيدروجين مع كمية وافرة من النيتروجين حسب المعادلة: $3\text{H}_{2(g)} + \text{N}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$



صح أم خطأ

١. يتطلب حل مسألة الحسابات الكيميائية كتابة معادلة كيميائية متوازنة ()
٢. تستخدم الحسابات الكيميائية لحساب كميات المواد المتفاعلة والناتجة عن تفاعل معين ()
٣. لا تستخدم النسب المولية المشتقة من المعادلة الكيميائية المتوازنة في الحسابات الكيميائية. ()



حسابات المولات من سلبات احتراق غاز البروبان C_3H_8 إنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 ، مما يزيد من تركيزه في الغلاف الجوي. ما عدد مولات CO_2 التي تنتج عن احتراق 10 mol من C_3H_8 في كمية وافرة من الأكسجين؟