

أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

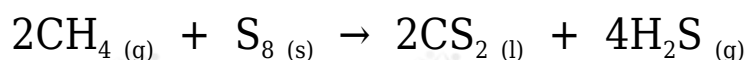
الفكرة الرئيسة: أستنتج أهمية المادة المحددة للتفاعل في التفاعل الكيميائي.

السؤال الثاني:

أوضح المقصود بالمادة المحددة للتفاعل، المادة الفائضة عن التفاعل.

السؤال الثالث:

g يتفاعل 35.8 من S_8 مع 84.2 g من غاز الميثان CH_4 لإنتاج ثاني كبريتيد الكربون CS_2 ، وفق المعادلة الموزونة الآتية:



أ- **أستنتج** المادة المحددة للتفاعل.

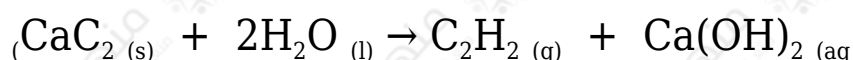
ب- أحسب كتلة المادة الفائضة المتبقية بعد انتهاء التفاعل.

ج- CS_2 أحسب كتلة الناتجة.

د- CS_2 أحسب المردود المئوي للمركب ، علماً أنه تمّ الحصول فعلياً على 12 g منه.

السؤال الرابع:

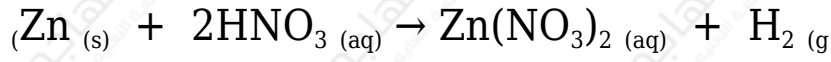
أستنتج المادة المحددة في التفاعل الآتي:



mol علماً أنه تفاعل 6 من الماء مع 6 mol من كبريد الكالسيوم CaC_2

السؤال الخامس:

أستنتج المادة المحددة للتفاعل عند إضافة 40 g من الخارصين Zn إلى 150 mL من محلول حمض النتريك HNO₃ تركيزه 0.2 M وفق المعادلة الآتية:



السؤال السادس:

mL أضيف 250 من محلول حمض HI تركيزه 0.04 M إلى 250 mL من محلول KOH تركيزه 0.2 M

أ- أكتب معادلة التفاعل الموزونة.

ب- أستنتج المادة المحددة للتفاعل.