

## أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

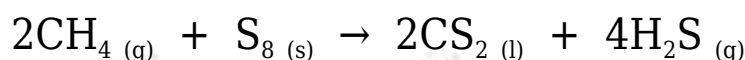
الفكرة الرئيسة: أستنتج أهمية المادة المحددة للتفاعل في التفاعل الكيميائي.

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.

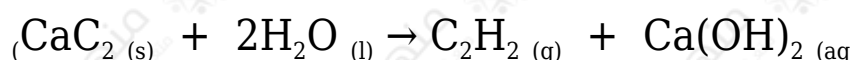
ب- أحسب كتلة المادة الفائضة المتبقية بعد انتهاء التفاعل.

ج-  $CS_2$  - أحسب كتلة الناتجة.

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

السؤال الرابع:

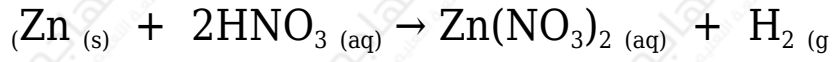
**أستنتج** المادة المحددة في التفاعل الآتي:



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 HNO<sub>3</sub> تركيزه 0.2 M وفق المعادلة الآتية:



السؤال السادس:

250 mL أضيف 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.