



每日考点014

适用：高二、高三

一道题学废 多重平衡的计算

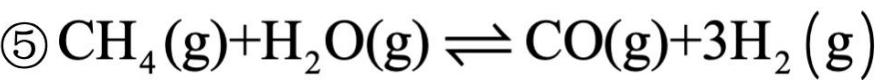
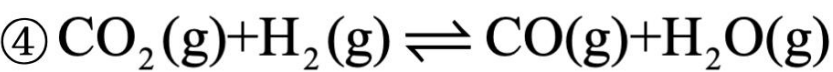
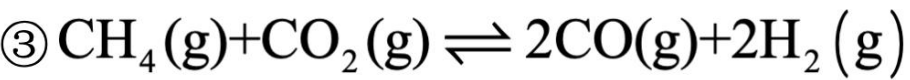


每日考点014

适用：高二、高三

一道题学废 多重平衡的计算

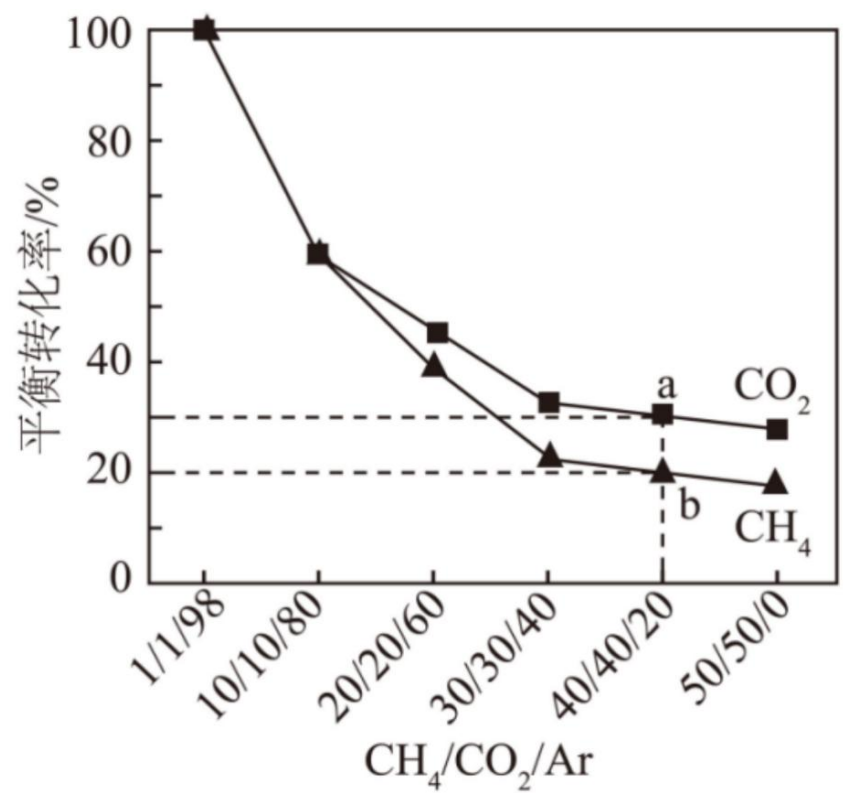
例题. (2025 安徽卷) …… II. 甲烷和二氧化碳重整是制取合成气(CO 和 H₂)的重要方法, 主要反应有:



(5)恒温恒压密闭容器中, 投入不同物质的量之比的 CH₄ /CO₂ / Ar 混合气, 投料组成与 CH₄ 和 CO₂ 的平衡转化率之间的关系如图。

若平衡时 Ar 的分压为 p kPa , 根据 a、b 两点计算反应⑤的平衡常数

K_p= _____ (kPa)² 。

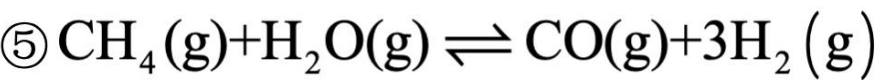
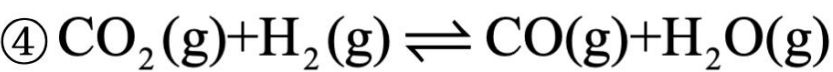
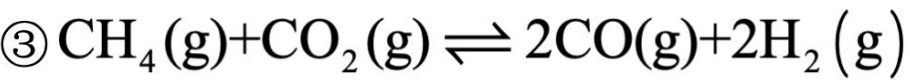


- 方法一：三段式
- 方法二：守恒法



方法一 三段式

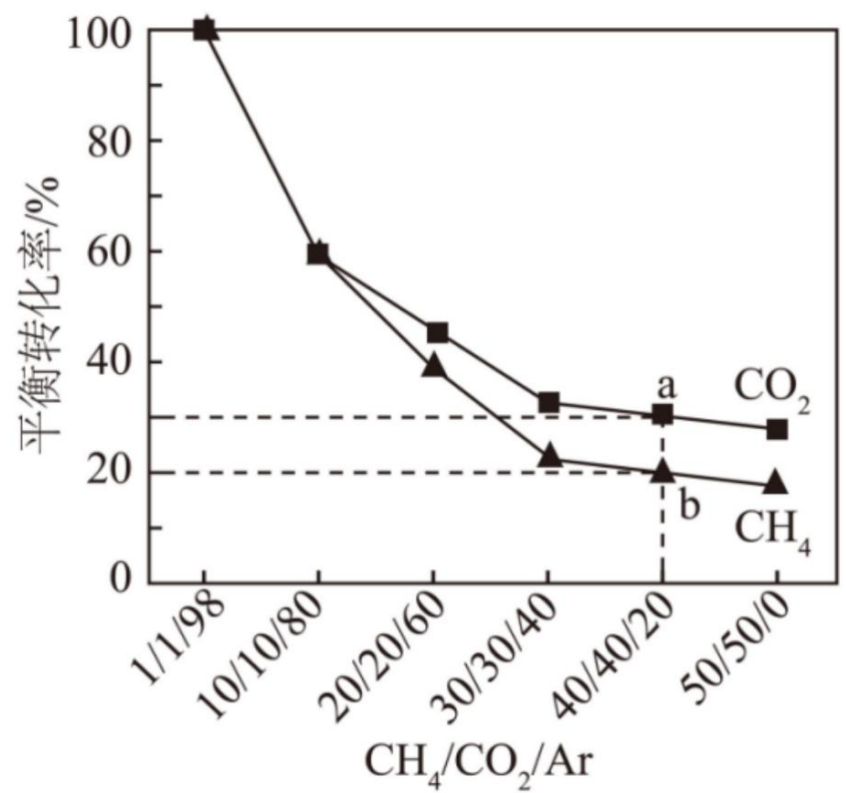
例题. (2025 安徽卷) …… II. 甲烷和二氧化碳重整是制取合成气(CO 和 H₂)的重要方法, 主要反应有:



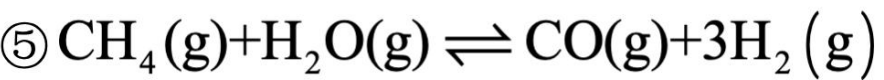
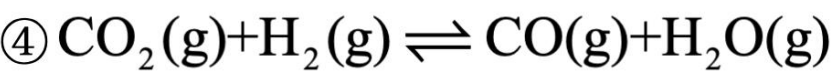
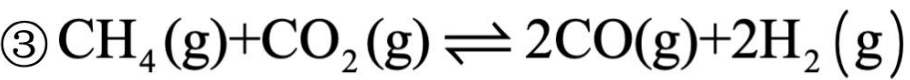
(5)恒温恒压密闭容器中, 投入不同物质的量之比的 CH₄/CO₂/Ar 混合气, 投料组成与 CH₄ 和 CO₂ 的平衡转化率之间的关系如图。

若平衡时 Ar 的分压为 p kPa , 根据 a、b 两点计算反应⑤的平衡常数

K_p= _____ (kPa)² 。



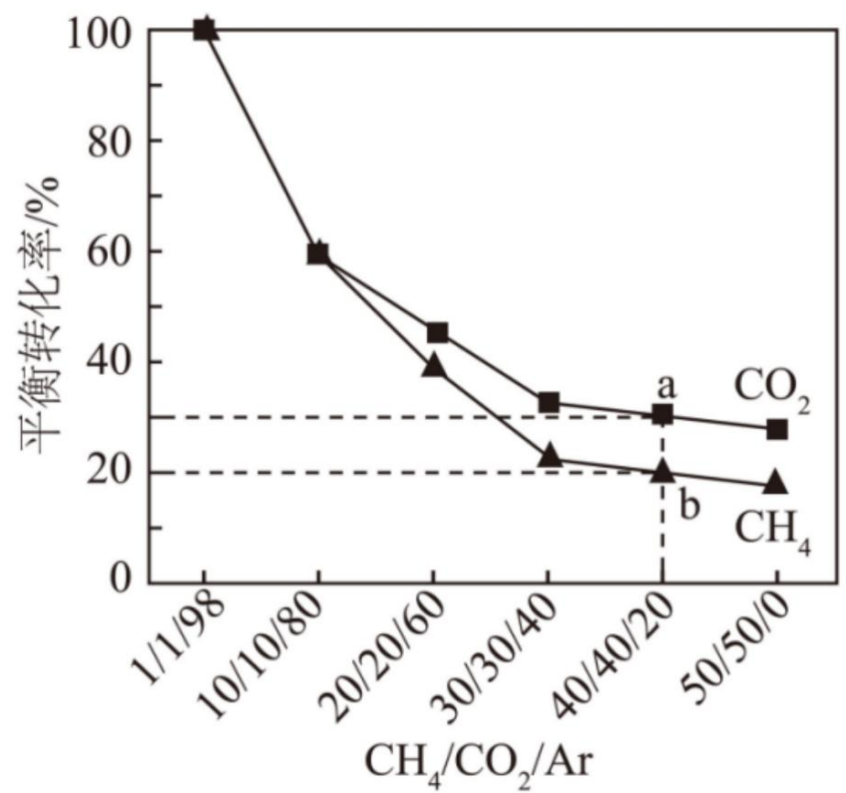
例题. (2025 安徽卷) …… II. 甲烷和二氧化碳重整是制取合成气(CO 和 H₂)的重要方法, 主要反应有:



(5)恒温恒压密闭容器中, 投入不同物质的量之比的 CH₄/CO₂/Ar 混合气, 投料组成与 CH₄ 和 CO₂ 的平衡转化率之间的关系如图。

若平衡时 Ar 的分压为 p kPa , 根据 a、b 两点计算反应⑤的平衡常数

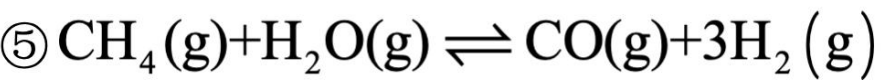
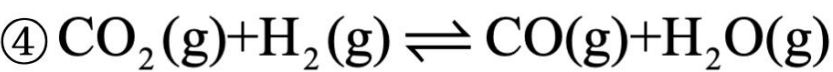
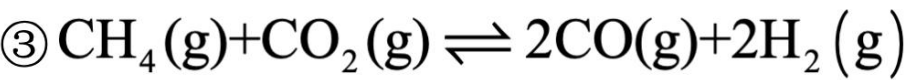
K_p= _____ (kPa)² 。





方法二 守恒法

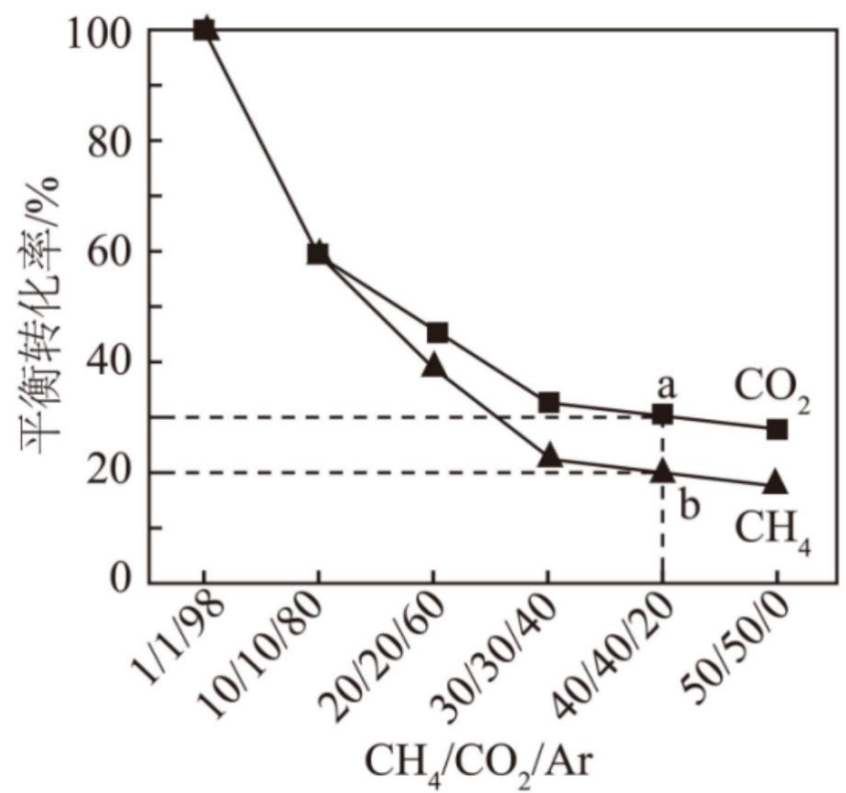
例题. (2025 安徽卷) …… II. 甲烷和二氧化碳重整是制取合成气(CO 和 H₂)的重要方法, 主要反应有:



(5)恒温恒压密闭容器中, 投入不同物质的量之比的 CH₄/CO₂/Ar 混合气, 投料组成与 CH₄ 和 CO₂ 的平衡转化率之间的关系如图。

若平衡时 Ar 的分压为 p kPa , 根据 a、b 两点计算反应⑤的平衡常数

K_p= _____ (kPa)² 。





谢谢观看