

15. 答案: B

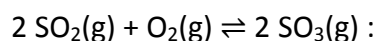
(A)是不正確的。

接觸法 (Contact process) 是目前工業上製造硫酸的方法。

二氧化硫氣體是通過硫化礦或硫黃的高溫焙燒而產生的。使用選項 A 中的原料太貴了！

(B)是正確的。

SO₃ 是由以下反應而產生的：



因以上是一個可逆反應(reversible reaction)，使用大量的空氣(即 O₂)有助提升 SO₃ 的產量。

(C)是不正確的。

接觸法使用的催化劑是 V₂O₅ (五氧化二釩/ vanadium(V) oxide) 或 Pt (Platinum)。

(D)是不正確的。

三氧化硫是先會溶於 98%的硫酸中，之後再加水的。

所以答案為 B。