

48. 答案: A

(1)中的反應是會有顏色改變的。

這是因為有色的  $\text{Br}_2$  會變成沒有顏色的  $\text{Br}^-$ 。

(2)中的反應是會有顏色改變的。

$\text{SO}_2$  溶於水後的生成物  $\text{H}_2\text{SO}_3$  是有漂白作用的。

(3)中的實驗是沒有反應會生的，所以不會有顏色改變的。

$\text{H}_2\text{SO}_3$  只會被氧化（即氧化別的反應物）。但  $\text{KI}$  中的  $\text{I}^-$  如果要進行反應，則要被氧化成  $\text{I}_2$ 。

所以沒有反應會生的

所以答案為 A。