

II. CÁC YẾU TỐ ẢNH HƯỞNG TỚI TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG

2. Ảnh hưởng của ÁP SUẤT (chỉ áp dụng với chất khí)

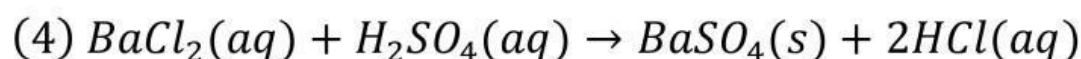
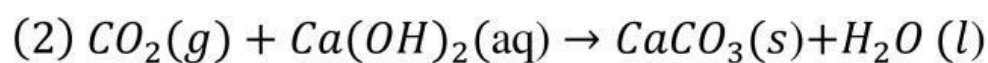
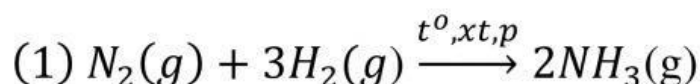
Ta có: $n = \frac{P.V}{R.T} \Rightarrow \frac{n}{V} = \frac{P}{R.T} \Rightarrow C = \frac{P}{R.T} \Rightarrow$ nồng độ tỉ lệ

..... với áp suất.

$\Rightarrow$ Tăng áp suất của mỗi khí = nồng độ mỗi khí $\Rightarrow$ tốc độ phản ứng.....

Áp suất **chỉ** ảnh hưởng tới **chất khí** $\Rightarrow$ Phản ứng **không có chất khí tham gia** thì **thay đổi áp suất không** ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng.

ÁP DỤNG: Áp suất ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng nào sau đây?
(đánh dấu tích vào ô mà áp suất ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng)



Vì phản ứng _____, _____ có sự tham gia của chất khí $\Rightarrow$
Áp suất ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng.