

PHIẾU HỌC TẬP TRẠM 1



Đọc SGK và hãy điền các yếu tố làm ảnh hưởng đến dịch chuyển cân bằng vào ...?



PHIẾU HỌC TẬP TRẠM 2

Học sinh quét mã Qr để xem các video thí nghiệm:



Thí nghiệm 1:



Thí nghiệm 2:



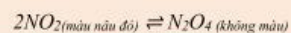
Thí nghiệm 3:

Lưu ý: Sau khi xem xong các video thí nghiệm, kết hợp đọc thông tin ở mục III - Các yếu tố làm ảnh hưởng đến dịch chuyển cân bằng hóa học trong SGK trang 10, 11, 12,13 hoàn thành các yêu cầu nhiệm vụ ở trạm 3



PHIẾU HỌC TẬP TRẠM 3

Quan sát sự thay đổi màu sắc của các chất trong các ống nghiệm ở các hình kết hợp đọc thông tin ở mục III - Các yếu tố làm ảnh hưởng đến dịch chuyển cân bằng hóa học trong SGK trang 10, 11, 12, 13 hãy **kéo thả các PTHH** và điền các thông tin cần thiết vào chỗ còn trống (.....) dưới đây sao cho phù hợp?



Hình 1

PTHH:.....

Tác động	Hiện tượng	Chuyển dịch cân bằng (Thuận/nghịch)	Chuyển dịch cân bằng (tỏa nhiệt/ thu nhiệt)
Tăng $t^\circ\text{C}$ (ống.....)			
Giảm $t^\circ\text{C}$ (ống.....)			



Hình 2

PTHH:.....

Tác động	Hiện tượng	Chuyển dịch cân bằng (Thuận/nghịch)	Chuyển dịch cân bằng (tỏa nhiệt/ thu nhiệt)
Tăng $t^\circ\text{C}$ (ống.....)			
Giảm $t^\circ\text{C}$ (ống.....)			

Hình 1 và hình 2: Nghiên cứu về



Hình 3

PTHH:

Tác động	Hiện tượng	Chuyển dịch cân bằng (Thuận/nghịch)	Chuyển dịch cân bằng
Tăng nồng độ CH_3COONa (ống.....)			
Giảm nồng độ CH_3COONa (ống.....)			

Hình 3: Nghiên cứu về



Hình 4

PTHH:

Tác động	Hiện tượng	Chuyển dịch cân bằng (Thuận/nghịch)	Chuyển dịch cân bằng
Tăng áp suất			
Giảm áp suất			

Hình 4: Nghiên cứu về

Kết luận:

Khi tăng nhiệt độ, cân bằng chuyển dịch theo chiều làm, tức là chiều phản ứng, nghĩa là chiều làm tác động của việc và ngược lại.

Khi tăng nồng độ một chất trong phản ứng thì cân bằng hóa học bị và theo chiều làm của chất đó và ngược lại.

Khi tăng áp suất chung của hệ, thì cân bằng chuyển dịch theo chiều làm, tức là chiều làm và ngược lại.