

LKPD

TETAPAN KESETIMBANGAN KIMIA



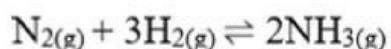
NAMA KELOMPOK:

XI

UNTUK SMA

ORIENTASI TERHADAP MASALAH

Seorang ilmuwan melakukan percobaan kesetimbangan kimia dengan reaksi:



Pada suhu 400°C dalam wadah 2 liter dan diperoleh data konsentrasi sebagai berikut:

N ₂	H ₂	NH ₃
0,5 M	1,5 M	0,8 M

Diketahui bahwa tekanan total sistem adalah 10 atm

PENGORGANISASIAN MASALAH

Berdasarkan permasalahan di atas, carilah informasi dari tetapan kesetimbangan kimia.

MELAKUKAN PENYELIDIKAN

1. Berdasarkan data pada tabel tentukanlah nilai kc berdasarkan konsep kesetimbangan kimia yang sudah kamu temukan
2. Berdasarkan data pada tabel tentukanlah nilai kp berdasarkan konsep kesetimbangan kimia yang sudah kamu temukan
3. Setelah menjawab soal no.1 dan no. 2, analisislah hubungan antara kc dan kp!

PENYAJIAN HASIL

Presentaikanlah hasil diskusi yang telah kalian lakukan. Sampaikan hasil diskusi kelompok secara bergantian di depan kelas tentang kesetimbangan kimia. Tanggapilah pertanyaan yang diajukan oleh guru dan kelompok lain dengan mendiskusikan bersama kelompok kalian. Catat informasi baru yang ditemukan kelompok lain.

1. Buatlah kesimpulan tentang kc dan kp

2. Bandingkanlah hasil perhitunganmu dengan kelompok lain.

3. Buatlah kesimpulan tentang hubungan kc dan kp.

REFLEKSI DAN EVALUASI

Peserta didik menganalisis dan mengevaluasi hasil diskusi kelompok penyaji dengan bimbingan guru, serta memberikan komentar, pertanyaan atau masukan