

LKPD

TETAPAN KESETIMBANGAN KIMIA



NAMA KELOMPOK:

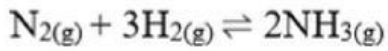
XI

UNTUK SMA

SEMESTER GENAP
LIVEWORKSHEETS

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 K_c berdasarkan konsep kesetimbangan kimia yang sudah kamu temukan

2. Berdasarkan data pada tabel tentukanlah nilai K_p berdasarkan konsep kesetimbangan kimia yang sudah kamu temukan

3. Setelah menjawab soal no.1 dan no. 2, analisislah hubungan antara K_c dan K_p !

PENYAJIAN HASIL

Presentasikanlah 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 K_c dan K_p

2. Bandingkanlah hasil perhitunganmu dengan kelompok lain.

3. Buatlah kesimpulan tentang hubungan K_c dan K_p .

REFLEKSI DAN EVALUASI

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