

LEMBAR KERJA PESETA DIDIK

KESETIMBANGAN KIMIA

TETAPAN
KESETIMBANGAN

UNTUK
KELAS XI

SMA/MA
SEDERAJAT



Penyusun :
Naely Syafiratul Ummah
Pembimbing :
Herunata, S.Pd., M.Pd.


PETUNJUK PENGGUNAAN



1. LKPD ini digunakan untuk membantu dalam pembentukan konsep kesetimbangan kimia dengan tujuan agar peserta didik dapat :
4.3 Menuliskan tetapan kesetimbangan (K_c dan K_p) dengan benar
4.4 Menentukan harga tetapan kesetimbangan (K_c dan K_p) dengan benar
2. Ikuti setiap tahap dalam LKPD dengan baik dan lakukan analisis mendalam untuk pembentukan konsep yang lebih luas sesuai arahan dari guru.
3. Bacalah petunjuk pengisian pada setiap langkah dengan seksama kemudian isilah dengan jawaban yang benar.
4. LKPD ini dapat dikerjakan secara berkelompok yang terdiri dari 4-6 siswa

ANGGOTA KELOMPOK

A large, light blue, rounded rectangular box intended for listing the names of the group members.

FASE ORIENTATION

Menurut Cato Guldberg dan Waage, pada suhu tetap, harga tetapan kesetimbangan akan tetap. Hukum Cato Guldberg dan Waage berbunyi: "Dalam keadaan kesetimbangan pada suhu tetap, maka hasil kali konsentrasi zat-zat hasil reaksi dibagi dengan hasil kali konsentrasi pereaksi yang sisa di mana masing-masing konsentrasi itu dipangkatkan dengan koefisien reaksinya adalah tetap." Coba perhatikan tabel berikut :

Persamaan reaksi :



Konsentrasi Awal (M)		Konsentrasi Saat Setimbang		Perbandingan konsentrasi saat setimbang	
[N ₂ O ₄]	[NO ₂]	[N ₂ O ₄]	[NO ₂]	$\frac{[\text{NO}_2]}{[\text{N}_2\text{O}_4]}$	$\frac{[\text{NO}_2]^2}{[\text{N}_2\text{O}_4]}$
0,670	0,000	0,643	0,0547	0,0851	$4,65 \times 10^{-3}$
0,446	0,0500	0,448	0,0457	0,102	$4,66 \times 10^{-3}$
0,500	0,0300	0,491	0,0475	0,0967	$4,60 \times 10^{-3}$
0,600	0,0400	0,594	0,0523	0,0880	$4,60 \times 10^{-3}$
0,000	0,200	0,0898	0,0204	0,227	$4,63 \times 10^{-3}$

Tabel 4.1 Tabel rasio produk/ reaktan

Sumber: Chang, R. 2010. Chemistry 10th Edition. United State: McGraw-Hill Companies, Inc.

Pada tabel di atas, konsentrasi dinyatakan dalam molaritas. Perhatikan bahwa konsentrasi N₂O₄ dan NO₂ saat setimbang sangat bervariasi tergantung pada kondisi awal reaktan. Hubungan konsentrasi N₂O₄ dan NO₂ dapat diketahui dengan menghitung rasio konsentrasi. Rasio [NO₂] / [N₂O₄] memberikan nilai yang acak dan berbeda sedangkan rasio [NO₂]² / [N₂O₄] memberikan nilai yang hampir konstan terlepas dari nilai konsentrasi mula-mula yang berbeda. Rasio konstan ini yang kemudian dikenal dengan konstanta atau tetapan kesetimbangan.

POSE QUESTION

Buatlah pertanyaan mengenai tetapan kesetimbangan dalam kesetimbangan kimia yang akan kalian selidiki jawabannya!



FASE PLAN

- Buatlah rencana penyelidikan dengan melakukan kajian teoritis dari berbagai sumber mengenai tetapan kesetimbangan kimia. Temukan jawaban dari pertanyaan yang kamu ajukan dalam fase pose question!
- Lakukan penyelidikan berdasarkan rencana yang sudah dibuat dengan memperhatikan dan menjawab pertanyaan pembimbing dalam fase execute!



FASE EXECUTE

Jawablah pertanyaan berikut dalam proses penyelidikan!

Apa yang dimaksud dengan tetapan kesetimbangan?

Apakah tetapan kesetimbangan dapat mengalami perubahan nilai? Jelaskan!

Berdasarkan pernyataan dalam fase orientation , tuliskan rumus tetapan kesetimbangan untuk pembentukan NO_2 dan N_2O_4 .



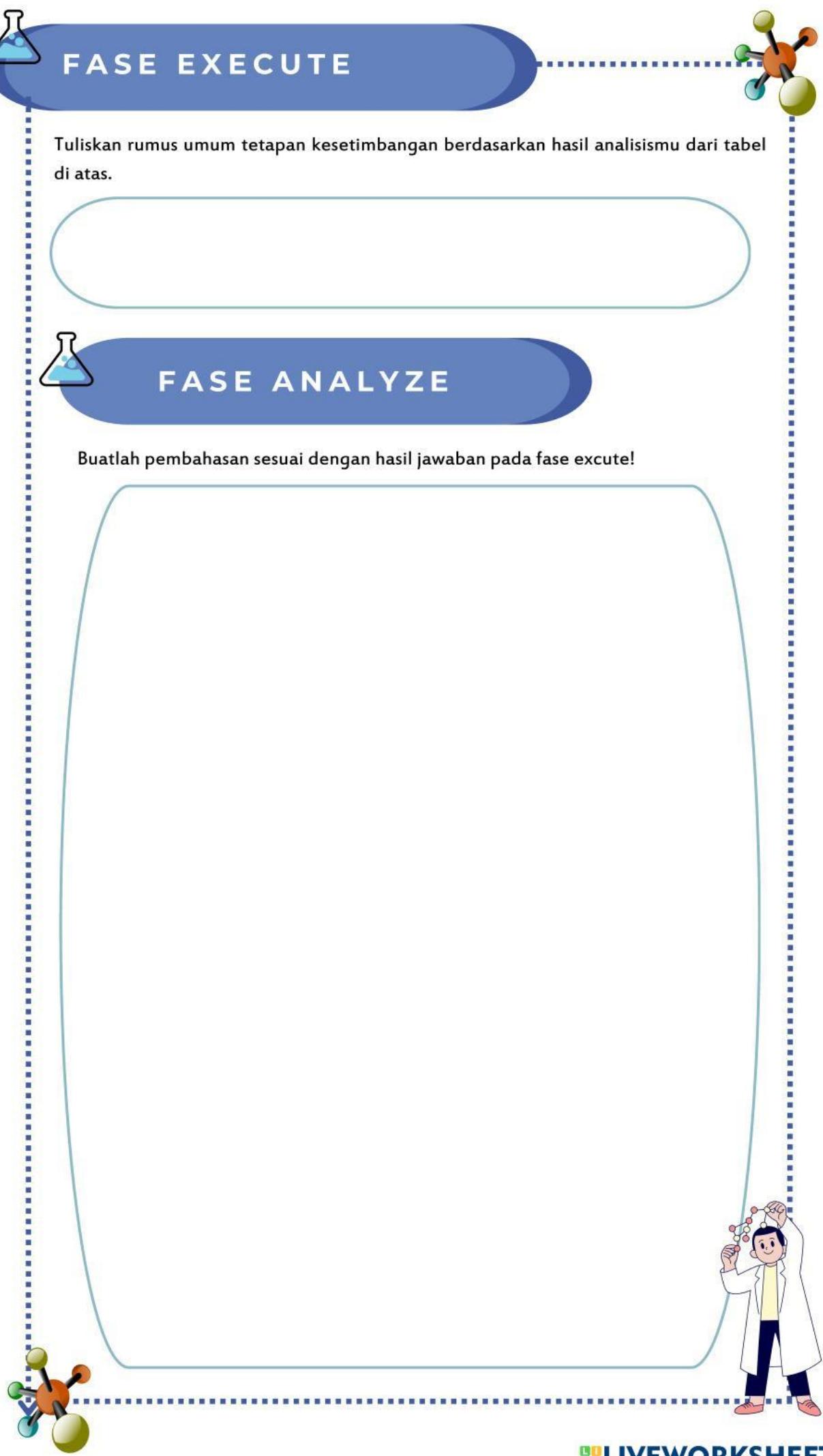
FASE EXECUTE

Tuliskan rumus umum tetapan kesetimbangan berdasarkan hasil analismu dari tabel di atas.



FASE ANALYZE

Buatlah pembahasan sesuai dengan hasil jawaban pada fase excute!





PRESENT FINDING



Tarik kesimpulan hasil analisis dan lakukan kajian pustaka mendalam dari sumber yang telah disediakan untuk memperluas wawasan. Tuliskan hasil jawaban pertanyaan tiap tahap dan perluasaannya dan presentasikan di depan kelas.

