

Lampiran 1

Rekapitulasi Validasi Urutan dan Deskripsi Label Konsep Keseimbangan Kimia

No Urut	Label Konsep	Deskripsi	Validator		
			Dosen 1	Dosen 2	Dosen 3
1	Keseimbangan dinamis	Keadaan suatu sistem reaksi yang secara makroskopis tidak memperlihatkan perubahan yang dapat diamati, namun secara mikroskopik molekul-molekul bereaksi secara berkelanjutan dengan laju yang sama sehingga komposisi keseluruhan dari campuran tidak berubah.	√	√	√
2	Keseimbangan homogen	Suatu keadaan keseimbangan ketika semua spesi yang terlibat memiliki fasa yang sama.	√	√	√
3	Keseimbangan heterogen	Suatu keadaan keseimbangan yang melibatkan spesi lebih dari satu fasa	√	√	√

Nama Lengkap, 2014

PROFIL MODEL MENTAL SISWA PADA MATERI KESETIMBANGAN KIMIA DENGAN MENGGUNAKAN TDM-TWO-TIER

Universitas Pendidikan Indonesia | repository.upi.edu | perpustakaan.upi.edu

4	Tetapan Keseimbangan	Suatu bilangan yang menyatakan perbandingan konsentrasi produk terhadap reaktan saat setimbang pada suhu tertentu.	√	√	√
5	K_c	Tetapan kesetimbangan yang dinyatakan dalam bentuk konsentrasi pada saat setimbang	√	√	√
6	Kosien reaksi	Suatu bilangan yang menyatakan perbandingan konsentrasi produk terhadap reaktan tetapi tidak harus dalam keadaan setimbang.	√	√	√
7	K_p	Tetapan kesetimbangan yang dinyatakan dalam bentuk tekanan	√	√	√
8	Hubungan K_c dan K_p	Hubungan K_c dan K_p dinyatakan dalam bentuk persamaan matematis dengan asumsi molekul gas yang terlibat dalam reaksi kesetimbangan memenuhi syarat sebagai gas ideal $K_p = K_c (R.T)^{\Delta n}$	. √	√	√

		Dengan Δn merupakan selisih jumlah molekul gas produk dengan jumlah molekul reaktan R = tetapan gas ideal (0,0821 L.atm/mol.K) Hubungan K_c dan K_p untuk bukan gas ideal juga bisa, namun berbeda persamaan matematisnya			
9	Pengaruh konsentrasi terhadap pergeseran kesetimbangan	Posisi kesetimbangan bergeser ke produk (ke kanan) jika reaktan ditambahkan atau produk dikurangi sebaliknya posisi kesetimbangan bergeser ke arah reaktan (kiri) jika reaktan dikurangi atau produk ditambahkan.	√	√	√
10	Pengaruh suhu terhadap pergeseran kesetimbangan	Posisi kesetimbangan akan bergeser ke arah endoterm jika suhu dinaikkan. Posisi kesetimbangan bergeser ke arah eksoterm jika suhu didinginkan.	√	√	√

		Perubahan suhu menyebabkan perubahan nilai tetapan kesetimbangan			
11	Pengaruh tekanan terhadap pergeseran kesetimbangan	Posisi kesetimbangan akan bergeser ke arah jumlah molekul yang paling sedikit jika terjadi peningkatan tekanan campuran gas. Posisi kesetimbangan akan bergeser ke arah jumlah molekul yang lebih banyak jika terjadi penurunan tekanan campuran gas.	√	√	√
12	Pengaruh volum terhadap pergeseran kesetimbangan	Posisi kesetimbangan akan bergeser ke arah jumlah molekul yang paling sedikit jika terjadi penurunan volume campuran gas. Posisi kesetimbangan akan bergeser ke arah jumlah molekul yang lebih banyak jika terjadi peningkatan volum campuran gas.	√	√	√