

Lampiran A.7. Hasil Analisis Keluasan Materi pada Objek Penelitian

Label Konsep		Keluasan		
Standar	Subjek Penelitian	KL	S	TL
Keseimbangan kimia	Keseimbangan	-	√	-
-	Reaksi dapat balik	-	-	√
-	Reaksi bolak-balik	-	-	√
-	Reaksi tidak dapat balik	-	-	√
Keseimbangan dinamis	Keseimbangan dinamis	-	√	-
-	Syarat reaksi setimbang	-	-	√
-	Keadaan setimbang	-	-	√
-	Sistem tertutup pada reaksi	-	-	√
-	Sifat dinamis pada reaksi	-	-	√
Persamaan reaksi keseimbangan	-	√	-	-
Tetapan keseimbangan	Tetapan keseimbangan	-	√	-
-	Hukum keseimbangan	-	-	√
Penentuan tetapan keseimbangan (K) suatu reaksi keseimbangan homogen	Penentuan tetapan keseimbangan (K_c)	-	√	-
Penentuan tetapan keseimbangan (K) suatu reaksi keseimbangan heterogen	Penentuan tetapan keseimbangan dalam reaksi keseimbangan heterogen	-	√	-
Kuosien reaksi (Q)	-	√	-	-
-	Nilai tetapan keseimbangan	-	-	√
Prediksi arah reaksi keseimbangan berdasarkan nilai tetapan keseimbangan (K)	Memprediksi arah reaksi keseimbangan	-	√	-
Penentuan keadaan setimbang reaksi keseimbangan berdasarkan nilai tetapan keseimbangan (K)	Menentukan keadaan setimbang dalam reaksi keseimbangan	-	√	-
Penentuan komposisi zat dalam keadaan setimbang pada reaksi keseimbangan berdasarkan nilai tetapan keseimbangan (K)	Menentukan komposisi zat dalam reaksi keseimbangan	-	√	-
-	Perbedaan tetapan keseimbangan yang diperoleh dari nilai konsentrasi dan dari nilai tekanan parsial	-	-	√
Perhitungan nilai tetapan keseimbangan (K_p) suatu reaksi keseimbangan yang melibatkan gas	Penentuan tetapan keseimbangan (K_p)	-	√	-
Perhitungan nilai tetapan keseimbangan (K_c) suatu reaksi keseimbangan berdasarkan nilai	Penentuan hubungan tetapan keseimbangan K_c dan K_p	-	√	-

Arini Nur Fitria, 2016

ANALISIS KELAYAKAN BUKU TEKS KIMIA SMA/MA KELAS XI MATERI KESETIMBANGAN KIMIA BERDASARKAN KRITERIA TAHAP SELEKSI DARI 4S TMD

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

Label Konsep		Keluasan		
Standar	Subjek Penelitian	KL	S	TL
tetapan kesetimbangan tekanan parsial (K_p) dan sebaliknya				
-	Kesetimbangan disosiasi	-	-	√
-	Derajat disosiasi	-	-	√
-	Penentuan derajat disosiasi	-	-	√
<i>Asas Le Chatelier</i>	<i>Asas Le Chatelier</i>	-	√	
Faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan	Faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran arah kesetimbangan	-	√	-
Pengaruh konsentrasi dalam pergeseran arah kesetimbangan	Pengaruh perubahan konsentrasi terhadap pergeseran kesetimbangan	-	√	
Pengaruh tekanan dalam pergeseran arah kesetimbangan	Pengaruh perubahan volume terhadap pergeseran kesetimbangan	-	√	-
Pengaruh volume dalam pergeseran arah kesetimbangan	Pengaruh perubahan tekanan terhadap pergeseran kesetimbangan	-	√	-
Pengaruh suhu dalam pergeseran arah kesetimbangan	Pengaruh perubahan suhu terhadap pergeseran kesetimbangan	-	√	-
Pengaruh katalis dalam reaksi kesetimbangan	Pengaruh katalis dalam reaksi kesetimbangan	-	√	-
Reaksi kesetimbangan dalam proses industri pembuatan amonia (NH_3)	Reaksi kesetimbangan dalam proses industri pembuatan amonia (NH_3)	-	√	-
Reaksi kesetimbangan dalam proses industri pembuatan asam sulfat (H_2SO_4)	Reaksi kesetimbangan dalam proses industri pembuatan asam sulfat (H_2SO_4)	-	√	-

Kriteria:

Kurang Luas (KL)	=	Label konsep yang dituntut oleh kurikulum tidak terdapat dalam subjek penelitian.
Sesuai (S)	=	Label konsep yang dituntut oleh kurikulum terdapat dalam subjek penelitian
Terlalu Luas (TL)	=	Label konsep yang tidak dituntut oleh kurikulum terdapat dalam subjek penelitian.