

## Lampiran A.2.

**Tabel Indikator Pembelajaran Kompetensi Dasar Aspek Pengetahuan  
pada Materi Stoikiometri yang Telah Dinyatakan Valid**

<b>Kompetensi Dasar Aspek Pengetahuan (KD 3)</b>	<b>Indikator Pembelajaran Aspek Pengetahuan</b>
3.11 Menerapkan konsep massa molekul relatif, persamaan reaksi, hukum-hukum dasar kimia, dan konsep mol untuk menyelesaikan perhitungan kimia	3.11.1 Menyebutkan pengertian stoikiometri
	3.11.2 Menyebutkan pengertian massa atom
	3.11.3 Menghitung massa atom suatu unsur berdasarkan kelimpahan isotopnya
	3.11.4 Menyebutkan pengertian massa atom relatif
	3.11.5 Menghitung massa atom relatif
	3.11.6 Menyebutkan pengertian massa molekul relatif
	3.11.7 Menghitung massa molekul relatif suatu molekul
	3.11.8 Menyebutkan pengertian massa rumus relatif
	3.11.9 Menghitung massa rumus relatif suatu senyawa ionik
	3.11.10 Menyebutkan pengertian mol
	3.11.11 Menyebutkan pengertian massa molar
	3.11.12 Menghitung massa molar suatu molekul
	3.11.13 Menjelaskan hubungan jumlah mol dengan jumlah partikel
	3.11.14 Menjelaskan hubungan jumlah mol dengan massa

<b>Kompetensi Dasar Aspek Pengetahuan (KD 3)</b>	<b>Indikator Pembelajaran Aspek Pengetahuan</b>
	3.11.15 Menyebutkan pengertian volume molar standar
	3.11.16 Menjelaskan hubungan volume molar dengan jumlah mol
	3.11.17 Menerapkan persamaan gas ideal untuk menyelesaikan perhitungan kimia
	3.11.18 Menentukan rumus empiris suatu molekul
	3.11.19 Menentukan rumus molekul suatu senyawa
	3.11.20 Menyebutkan pengertian persen komposisi
	3.11.21 Menghitung persentase unsur dalam suatu senyawa
	3.11.22 Menyebutkan pengertian konsentrasi
	3.11.23 Menyebutkan perbedaan larutan encer dengan larutan pekat
	3.11.24 Menyebutkan pengertian persen massa
	3.11.25 Menghitung persen massa suatu zat terlarut dalam suatu larutan
	3.11.26 Menyebutkan pengertian persen volume
	3.11.27 Menghitung persen volume zat terlarut dalam suatu larutan
	3.11.28 Menyebutkan pengertian bagian per juta (bpj)
	3.11.29 Menghitung bagian per juta (bpj) zat terlarut dalam suatu larutan
	3.11.30 Menyebutkan pengertian bagian per miliar (bpm)
	3.11.31 Menghitung bagian per miliar (bpm) zat terlarut dalam suatu larutan

<b>Kompetensi Dasar Aspek Pengetahuan (KD 3)</b>	<b>Indikator Pembelajaran Aspek Pengetahuan</b>
	3.11.32 Menyebutkan pengertian molaritas
	3.11.33 Menghitung molaritas suatu larutan
	3.11.34 Menyebutkan pengertian pengenceran
	3.11.35 Menjelaskan hubungan molaritas dengan volume pada pengenceran
	3.11.36 Menyebutkan pengertian molalitas
	3.11.37 Menghitung molalitas suatu larutan
	3.11.38 Menyebutkan pengertian fraksi mol
	3.11.39 Menghitung fraksi mol suatu zat dalam larutan
	3.11.40 Menentukan rumus kimia senyawa hidrat (air kristal)
	3.11.41 Menjelaskan hubungan jumlah mol dengan koefisien pada persamaan reaksi
	3.11.42 Menyebutkan pengertian pereaksi pembatas
	3.11.43 Menentukan pereaksi pembatas dalam suatu reaksi