

LEMBAR PENILAIAN SIKAP

Satuan Pendidikan : SMAN 1 Liwa
 Tahun Pelajaran : 2021/2022
 Kelas/Semester : X / Ganjil
 Mata Pelajaran : Kimia

No.	Hari/Tanggal	Nama Siswa	Sikap/Perilaku		Keterangan
			Positif	Negatif	
1					
2					
3					
4					
5					

Nilai jurnal menggunakan skala Sangat Baik (SB) = 100, Baik (B) = 75, Cukup (C) = 50, dan Kurang (K) = 25

INSTRUMEN PENILAIAN UNJUK KERJA

Satuan pendidikan : SMAN 1 Liwa
 Tahun pelajaran : 2021/2022
 Kelas/Semester : X / Ganjil
 Mata Pelajaran : Kimia

No	Nama Siswa	Proses Diskusi				Hasil Lembar Kerja/Diskusi				Kemampuan Presentasi				Total Skor	Nilai Akhir
		4	3	2	1	4	3	2	1	4	3	2	1		
1															
2															
3															
4															
5															
6															
7															

$$\text{Nilai Perolehan} = \frac{\text{skor perolehan}}{\text{skor maksimal}} \times 100$$

PEDOMAN PENSKORAN :

No.	Aspek	Kriteria Yang Dinilai	Skor Maks
1	Proses Diskusi	a. Berani mengemukakan pendapat b. Aktif mengumpulkan informasi c. Ikut serta menemukan jawaban d. Mampu bekerja sama dengan teman kelompok	4
		Hanya 3 kriteria yang terpenuhi	3
		Hanya 2 kriteria yang terpenuhi	2
		Hanya 1 kriteria yang terpenuhi	1
2	Hasil Diskusi	a. Mampu memahami pertanyaan pada Lembar Aktivitas b. Mampu menjawab dengan benar di setiap kegiatan pada lembar Aktivitas c. Mampu membuat Kesimpulan dari proses diskusi dari lembar aktivitas d. Mampu memahami materi yang dipelajari	4
		Hanya 3 yang terpenuhi	3
		Hanya 2 yang terpenuhi	2
		Hanya 1 yang terpenuhi	1
3	Kemampuan Presentasi	a. Dapat mengemukakan ide dan berargumentasi dengan baik b. Seluruh anggota berperan serta aktif c. Percaya diri, antusias dan bahasa yang lugas d. Manajemen waktu yang baik	4
		Hanya 3 yang terpenuhi	3
		Hanya 2 yang terpenuhi	2
		Hanya 1 yang terpenuhi	1
Skor Maks			12

TUGAS MANDIRI

Kerjakan soal berikut ini !



Berdasarkan grafik tersebut diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini

1. Bandingkan besarnya energi ionisasi dari Ne sampai Rn. Energi ionisasi cenderung semakin... .
2. Dalam sistem periodik Ne, Ar, Kr, Xe, Rn terdapat pada golongan sama ataukah periode yang sama?
3. Bandingkan besarnya energi ionisasi dari Li sampai Ne, Na sampai Ar, K sampai Kr, Rb sampai Xe, dan Cs sampai Rn. Energi ionisasi cenderung semakin....
4. Dalam sistem periodik Li sampai Ne, Na sampai Ar masing-masing terdapat pada golongan sama ataukah periode yang sama?
5. Dalam satu golongan pada sistem periodik dari atas ke bawah energi ionisasi cenderung semakin... .
6. Dalam satu periode pada sistem periodik dari kanan ke kiri energi ionisasi cenderung semakin.....