

No	SOAL	Salah	Benar
1	Makna fisis dari persamaan gas ideal $PV=nRT$ adalah, Tekanan muncul akibat tumbukan partikel gas dengan dinding wadah, sedangkan suhu berhubungan dengan energi kinetik rata-rata partikel.		
2	Suhu dalam persamaan gas ideal harus dinyatakan dalam satuan Celsius		
3	Volume partikel gas diabaikan dibandingkan volume wadah pada gas ideal		
4	Ada gaya tarik-menarik antarmolekul gas pada gas ideal		
5	Pada tekanan tinggi, jarak antarmolekul menjadi sangat dekat sehingga volume partikel dan gaya antarmolekul tidak dapat diabaikan, merupakan prinsip gas ideal		
6	Gas jenis gas berbeda berada pada suhu yang sama. Perbandingan energi kinetik rata-rata molekul kedua gas tersebut berbeda.		
7	Suhu suatu gas dinaikkan 3 kali lipat dan volumenya juga dinaikkan 3 kali lipat. Tekanan akan menjadi 3 kali lipat pula.		

No	Soal	Jawaban
8	Sebuah gas ideal memiliki tekanan 1 atm, volume 49,2 L, dan suhu 300 K. Tentukan jumlah mol gas tersebut	
9	Gas dengan volume 3 L berada pada suhu 27°C dan tekanan tetap. Jika suhu dinaikkan menjadi 227°C, tentukan volume akhirnya!	
10	Gas ideal berada dalam wadah dengan volume 10 L pada tekanan 2 atm dan suhu tetap. Jika volumenya diperkecil menjadi 2 L, berapakah tekanan akhirnya?	
11	Sebanyak 2 mol gas ideal berada dalam wadah 6 L pada suhu 300 K. Hitung tekanan gas tersebut!	