

Nama :

Kelas :

Soal 3: Jodohkan pernyataan dengan pilihan jawaban yang tepat!

	Pernyataan		Jawaban	Pasangan Jawaban
1	Energi dibebaskan saat atom gas menerima elektron.	A	Energi ionisasi rendah	
2	Unsur-unsur dengan kecenderungan memiliki angka elektronegativitas tinggi.	B	Bertambahnya kulit atom	
3	Unsur-unsur logam yang cenderung memiliki energi ionisasi kecil.	C	Elektronegativitas	
4	Unsur yang paling stabil karena enggan melepaskan elektron valensinya.	D	Proton dan neutron	
5	Kecenderungan jari-jari atom dalam satu golongan.	E	Elektron	
6	Partikel subatom yang berperan menentukan sifat kimia zat.	F	Gas mulia	
7	Partikel subatom yang mengisi hampir 90% volume atom.	G	Alkali	
8	Kecenderungan atom fluor untuk menarik elektron dari atom hidrogen (H) ke arah dirinya sehingga membentuk ion negatif F ⁻ .	H	Ion Ca ²⁺	
9	Ion yang dapat dibentuk oleh atom yang memiliki konfigurasi elektron 2.8.8.2.	I	Halogen	
10	Unsur-unsur logam	J	Afinitas elektron	