SOAL-SOAL SIFAT PERIODIK UNSUR

NAMA :

KELAS :

Silahkan simak video pembelajaran berikut untuk menjawab pertanyaan di bawah

I. TENTUKAN SIFAT PERIODIOK DI BAWAH INI APAKAH BERTAMBAH ATAU BERKURANG !

1. Jari – jari atom dalam satu golongan dari atas ke bawah
2. Energi ionisasi dalam satu periode dari kiri ke kanan
3. Keelektonegatifan dalam satu golongan dari atas ke bawah
4. Afinitas elektron dalam satu periode dari kiri ke kanan
5. Sifat non logam dalam satu periode dari kiri ke kanan
6. Sifat logam dalam satu golongan dari atas ke bawah

LIVEWORKSHEETS

II. Bagaimanakah keadaan jari-jari ion positif dan ion negatif (lebih besar atau lebih kecil)?

a. Jari-jari ion positif

b. Jari-jari ion negatif

III. JODOHKAN RUAS KANAN DAN KIRI !

Dalam tabel Periodik Unsur Kolom (dari atas ke bawah) disebut	Periode
Dalam tabel Periodik Unsur Baris (dari kiri ke kanan) disebut	Golongan
Sifat yang beraturan sesuai dengan kenaikan nomor atom, dalam satu golongan dari atas ke bawah atau dalam satu periode dari kiri ke kanan	Angstrom
Jarak dari inti atom ke kulit elektron terluar	Jari-jari atom
Satuan jari-jari atom	Sifat Periodik Unsur
Besarnya Energi yang diperlukan untuk melepaskan satu elektron paling lemah dari suatu atom netral	Energi ionisasi
Energi yang menyertai penambahan satu elektron pada suatu atom netral berwujug gas membentuk muatan -1	Afinitas Elektron
Kecenderungan untuk menarik elektron yang digunakan bersama untuk membentuk ikatan kimia	Keelektronegatifan
Harga keelekronegatifan dinyatakan dalam	Halogen (Golongan VIIA)
Golongan yang paling reaktif	Skala Pauling

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS