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 | Energi ionisasi |

LIVEWORKSHEETS

| | |
|---|---|
| melepaskan satu elektron paling lemah dari suatu atom netral | |
| 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