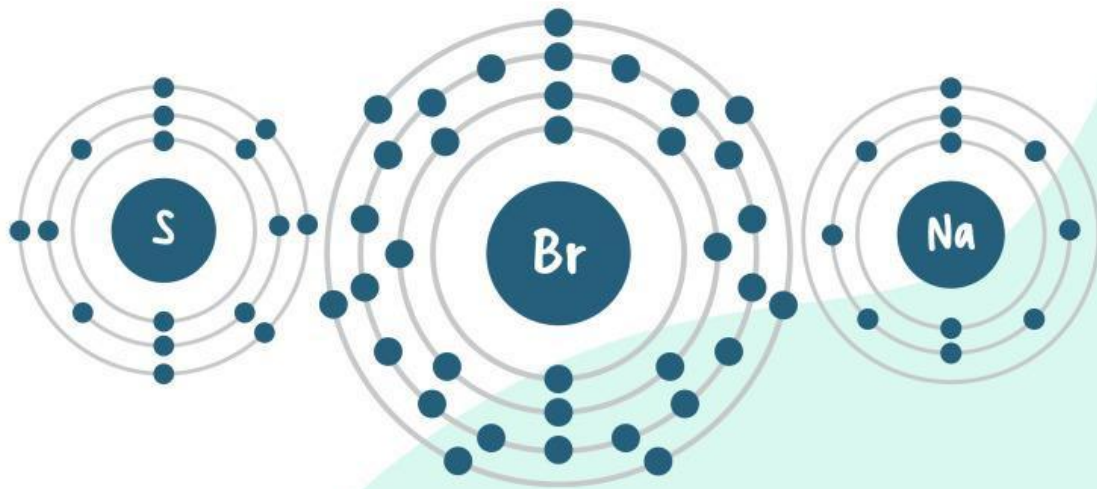


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

SIFAT PERIODIK UNSUR KELAS 10



NAMA ANGGOTA KELOMPOK:

Jari-jari atom



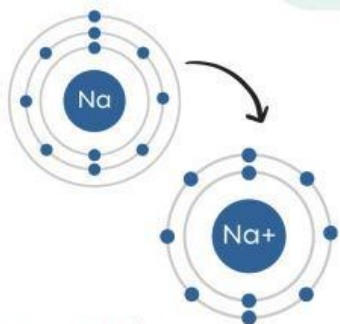
Jari-jari atom adalah

.....
.....
.....

Bagaimana kecenderungan jari-jari atom dalam satu golongan dan satu periode?

.....
.....
.....
.....
.....

Energi Ionisasi



Energi Ionisasi adalah

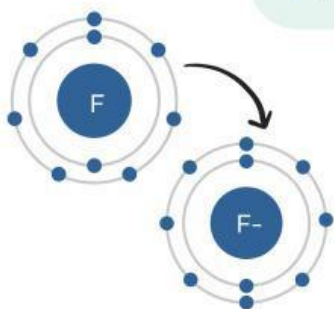
.....
.....
.....



Bagaimana kecenderungan energi ionisasi dalam satu golongan dan satu periode?

.....
.....
.....
.....
.....

Afinitas Elektron



Afinitas elektron adalah

.....

.....

.....



Bagaimana kecenderungan afinitas elektron dalam satu golongan dan satu periode?

.....

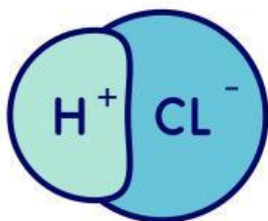
.....

.....

.....

.....

Keelektronegatifan



Keelektronegatifan adalah

.....

.....

.....

Bagaimana kecenderungan keelektronegatifan dalam satu golongan dan satu periode?

.....

.....

.....

.....

.....

Diskusi

1. Jelaskan bagaimana tren energi ionisasi berubah dalam satu golongan dan satu periode dalam tabel periodik.

.....

.....

.....

2. Sebutkan dan jelaskan tiga sifat periodik unsur yang berubah secara teratur dalam tabel periodik.

.....

.....

.....

3. Mengapa unsur-unsur golongan alkali tanah (IIA) kurang reaktif dibandingkan unsur-unsur golongan alkali (IA)?

.....

.....

.....

4. Jelaskan hubungan antara keelektronegatifan dan jenis ikatan yang terbentuk antara dua unsur.

.....

.....

.....

5. Mengapa gas mulia cenderung tidak reaktif dibandingkan dengan unsur-unsur lainnya dalam tabel periodik?

.....

.....

.....