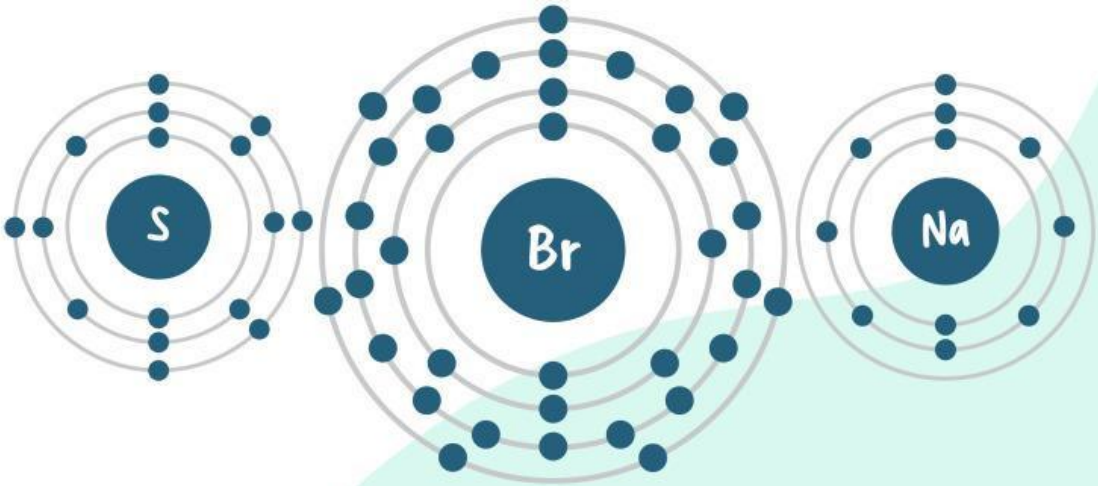
LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

SIFAT PERIODIK UNSUR

KELAS 10



NAMA ANGGOTA KELOMPOK:

1. .....
2. .....
3. .....
4. .....
5. .....

LIVEWORKSHEETS

Jari-jari atom



Jari-jari atom adalah

.....

.....

.....

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

.....

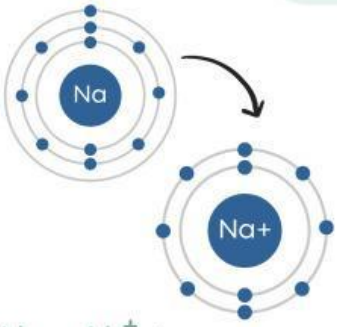
.....

.....

.....

.....

Energi Ionisasi



$Na \rightarrow Na^{+} + e^{-}$

Energi Ionisasi adalah

.....

.....

.....

Bagaimana kecenderungan energi Ionisasi dalam satu golongan dan satu periode?

.....

.....

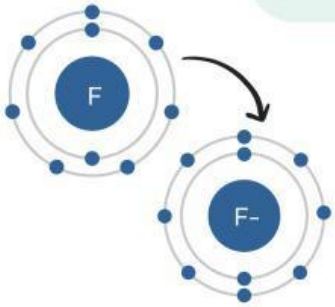
.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

Afinitas Elektron



$2F^- + 2e^- \rightarrow F_2$

Afinitas elektron adalah

.....

.....

.....

Bagaimana kecenderungan afinitas elektron dalam satu golongan dan satu periode?

.....

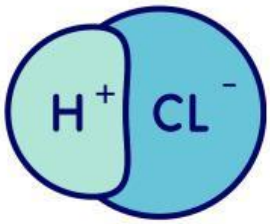
.....

.....

.....

.....

Keelektronegatifan



Keelektronegatifan adalah

.....

.....

.....

Bagaimana kecenderungan keelektronegatifan dalam satu golongan dan satu periode?

.....

.....

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

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?

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

LIVEWORKSHEETS