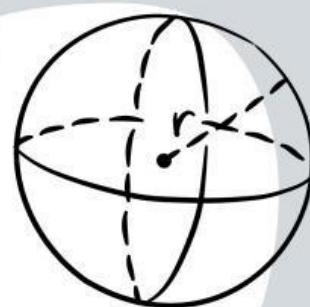


LKPD

Kelas X

Pendidikan kimia

$$E=mc^2$$

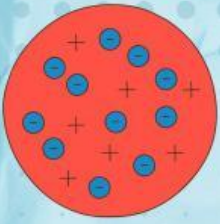


$$V = \frac{4}{3} \pi r^3$$

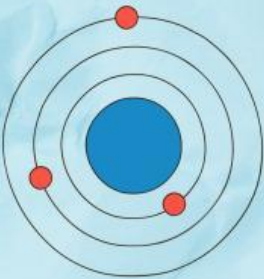
Nama :

Kelas :

JODOHKAN



Atom Thomson



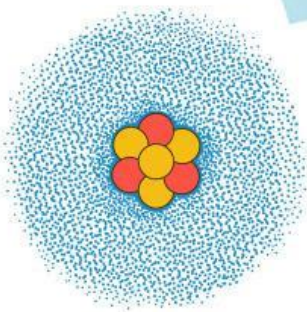
Atom Daltonn



Atom Bohr



Atom
Rutherford



Atom
Modern



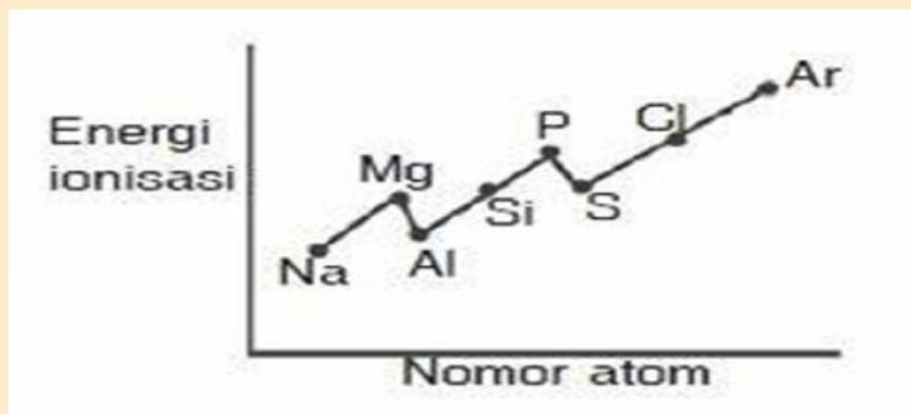
Centang

Klorin adalah unsur nomor 17 pada tabel periodik unsur yang memiliki pH rendah sehingga bersifat asam. Gas klorin memiliki warna kuning kehijauan dengan bau menyengat yang sangat tidak enak saat terhirup. Klorin tidak hanya ditemukan dalam bentuk gas, namun juga cair dan padat karena dapat bereaksi dengan unsur lain. Berilah tanda $\checkmark$ pada ion yang mempunyai konfigurasi elektron yang sama dengan ion 17Cl^- .

10 Ne	
15P	
16S-2	
17Cl	
18Ar	



Perhatikan grafik energi ionisasi pertama unsur-unsur periode ketiga berikut ini



Berilah tanda ✓ pada kolom Benar atau Salah mengenai energi ionisasi unsur-unsur periode ke tiga

Pernyataan	Benar	Salah
Dalam satu periode, energi ionisasi meningkat seiring bertambahnya nomor atom	☐	☐
Peningkatan energi ionisasi ini karena jari-jari atom yang semakin besar pula	☐	☐
Dalam satu periode, jari-jari atom semakin kecil sehingga elektron semakin sukar lepas	☐	☐
Natrium memiliki energi ionisasi paling rendah karena jari-jarinya paling kecil.	☐	☐
Dalam satu periode energi ionisasi semakin besar	☐	☐