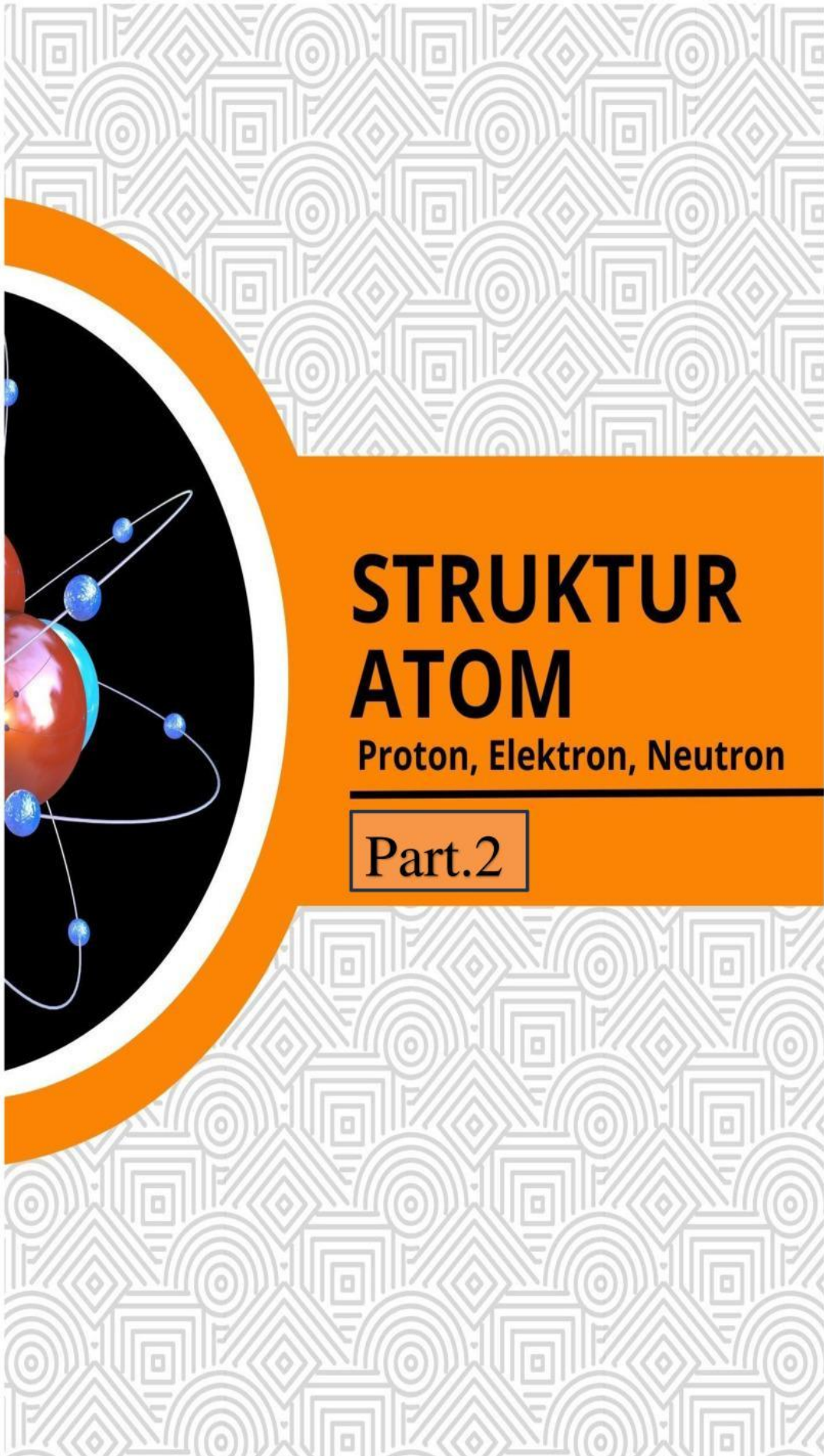




KIMIA X

PENENTUAN JUMLAH PROTON, ELEKTRON, DAN NEUTRON PADA ION YANG BERMUATAN

Contoh:

Notasi	Ion Positif ${}^A_ZX^{q+}$	Ion Negatif ${}^A_ZX^{r-}$
Jumlah proton (p)	$p = Z$	$p = Z$
Jumlah neutron (n)	$n = A - Z$	$n = A - Z$
Jumlah elektron (e)	$e = p - q$	$e = p + r$

Sumber: <https://idschool.net/>

TUGAS

Lengkapilah tabel berikut ini! Untuk jumlah elektron dan neutron tuliskan lengkap dengan cara perhitungannya!

Keterangan: Pada kolom pengisian muatan ion, jumlah elektron, dan jumlah neutron, perhatikan dalam pengisiannya tidak menggunakan spasi agar sesuai dengan kunci jawaban LKPD (Contoh: +1 dan $39-19=20$)

Nama : _____

Kelas : _____

Notasi/Lambang	Muatan ion	Jumlah Proton	Jumlah Elektron	Jumlah Neutron
${}^{39}_{19}\text{K}^{+}$	+1	19	$19-1=18$	$39-19=20$
${}^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$				
${}^{30}_{15}\text{P}^{3+}$				
${}^{51}_{23}\text{V}^{2+}$				
${}^{86}_{37}\text{Rb}^{+}$				
${}^{14}_{7}\text{N}^{3-}$	-3	7	$7+3=10$	$14-7=7$
${}^{18}_{9}\text{F}^{-}$				
${}^{34}_{16}\text{S}^{2-}$				
${}^{37}_{17}\text{Cl}^{-}$				