KEGIATAN PEMBELAJARAN 3
PARTIKEL DASAR PENYUSUN ATOM

A. Tujuan Pembelajaran

Setelah kegiatan pembelajaran 2 ini diharapkan kalian memiliki kemampuan:

1. menjelaskan eksperimen yang mendukung penemuan elektron, inti atom, proton dan neutron
2. menentukan Notasi nuklida berdasarkan jumlah proton, elektron dan neutron
3. membandingkan perbedaan antara isotop, isobar dan isoton

B. Uraian Materi

Perhatikan video youtube berikut.

Jika dirasa tidak mempunyai kuota berlebih dapat membaca materi berikut
https://www.ruangguru.com/blog/mengenal-partikel-dan-notasi-atom

D. Penugasan Mandiri

1. Lengkapi tabel berikut

No	Isotop	Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah Neutron
1	${}_{1}^{1}H$			
	${}_{1}^{2}H$			
	${}_{1}^{3}H$			
2	${}_{6}^{12}C$			
	${}_{7}^{13}C$			
3	${}_{17}^{35}Cl$			
	${}_{17}^{37}Cl$			

LIVEWORKSHEETS

2. Lengkapi tabel berikut

No	Isobar	Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah Neutron
1	$^{13}_{7}C$			
	$^{14}_{7}N$			
2	$^{24}_{11}Na$			
	$^{24}_{12}Mg$			

3. Lengkapi tabel berikut

No	Isoton	Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah Neutron
1	$^{13}_{7}C$			
	$^{14}_{7}N$			
	$^{31}_{15}P$			

1. Setelah Klik/Tekan FINISH. Akan ada tulisan "enter your name" yang artinya isikan nama disana. "Level" Isikan Kelas. "School" Isikan Sekolah
2. Nilai akan muncul pada bagian kiri layar atas
3. Jangan terpaku pada nilai, terpakulah pada proses pembelajaran. Akan ada penilaian lain dari Bapak selain dari nilai, semisal waktu pengerjaan/ketepatan waktu mengumpulkan

LIVEWORKSHEETS