KEMENTERIAN AGAMA RI
MADRASAH ALIYAH NEGERI ALOR
TERAKREDITASI " A "
Jln. Imam Bonjol No. 5, Kec. Teluk Mutiara, Kab. Alor-NTT
Kode Pos : 85815, Email : man_alor@yahoo.co.id
Nsm : 131153050001 NPSN : 50222651

LEMBAR SOAL
ULANGAN HARIAN
SEMESTER GANJIL
TAHUN PELAJARAN 2022/2023

Mata Pelajaran : KIMIA (LINTAS MINAT)
Kelas :
Nama :

Petunjuk khusus :
Klik pada Option A, B, C , D dan E

1. Materi tersusun atas partikel-partikel terkecil yang tidak dapat dibagi lagi yang disebut atom". Pernyataan tersebut merupakan salah satu isi dari teori atom yang dikemukakan oleh ... .
   A. John Dalton
   B. Rutherford
   C. Shcrodinger
   D. J.J Thomson
   E. Niels Bohr

2. Partikel dasar penyusun atom terdiri atas . . . .
   A. Proton, elektron dan positron
   B. Proton, elektron dan nukleon
   C. Proton, elektron dan neutron
   D. Positron, nukleon dan elektron
   E. Neutron, Nukleon dan electron

4. Perhatikan gambar model atom berikut!



I II III IV V

Yang menunjukkan model atom Rutherford adalah ....
   A. I
   B. II
   C. III
   D. IV
   E. V

5. Elektron terletak pada lintasannya dengan tingkat energi tertentu dengan tidak menyerap dan melepaskan energi. Hal ini dikemukakan oleh .....
   A. Dalton
   B. Rutherford
   C. Thomson
   D. Democritus
   E. Niels Bohr

6. Atom kalium $^{39}_{19}K$ mempunyai proton, neutron dan elektron berturut-turut....
   A. 19, 19, 19
   B. 20, 19, 20
   C. 19, 39, 20
   D. 20, 19, 39
   E. *19, 20, 19*

7. Atom X mempunyai 10 elektron dan 12 neutron. Nomor massa unsur X itu adalah . .
   A. 2
   B. 8
   C. 10.
   D. 12
   E. 22

8. Perhatikan pasangan unsur berikut.....
   1. $^{23}_{11}Na$ dan $^{24}_{12}Mg$
   2. $^{40}_{19}K$ dan $^{40}_{20}Ca$
   3. $^{31}_{15}\mathrm{P}$ dan $^{32}_{16}S$
   4. $^{27}_{13}Al$ dan $^{28}_{13}Al$
   5. $^{40}_{19}K$ dan $^{27}_{13}Al$

   Yang merupakan pasangan isoton adalah....
   A. 1 dan 2
   B. 1 dan 3
   C. 2 dan 3
   D. 3 dan 4
   E. 4 dan 5

LIVEWORKSHEETS

Petunjuk : Tarik dan letakkan unsur sesuai jenis nya (isotop,isoton dan isobar)

Diketahui nuklida-nuklida: $^{23}_{11}\text{Na}$, $^{32}_{16}\text{S}$, $^{39}_{19}\text{K}$, $^{40}_{20}\text{Ca}$, $^{24}_{11}\text{Na}$, $^{24}_{12}\text{Mg}$

$^{23}_{11}Na$	$^{32}_{16}S$	$^{39}_{19}K$	$^{40}_{20}Ca$	$^{24}_{11}Na$	$^{24}_{12}Mg$
$^{23}_{11}Na$	$^{32}_{16}S$	$^{39}_{19}K$	$^{40}_{20}Ca$	$^{24}_{11}Na$	$^{24}_{12}Mg$

a) Tentukan unsur-unsur yang merupakan isotop!

b) Tentukan unsur-unsur yang merupakan isoton!

c) Tentukan unsur-unsur yang merupakan isobar!

Lengkapilah tabel di bawah ini dengan menulis angka !

Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah Proton	Jumlah elektron	Jumlah neutron	Lambang Atom
19	.....	.....	.....	20	□ X □
.....	32	.....	16	.....	□ X □
.....	.....	24	.....	28	□ X □
35	.....	.....	.....	45	□ X □

LIVEWORKSHEETS