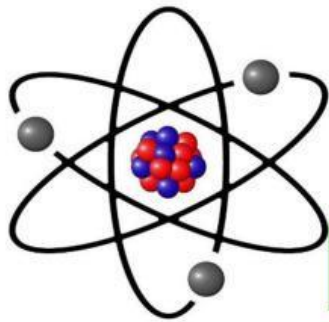
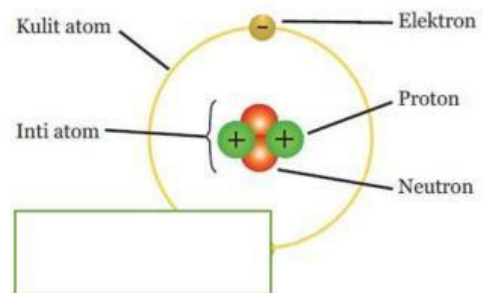
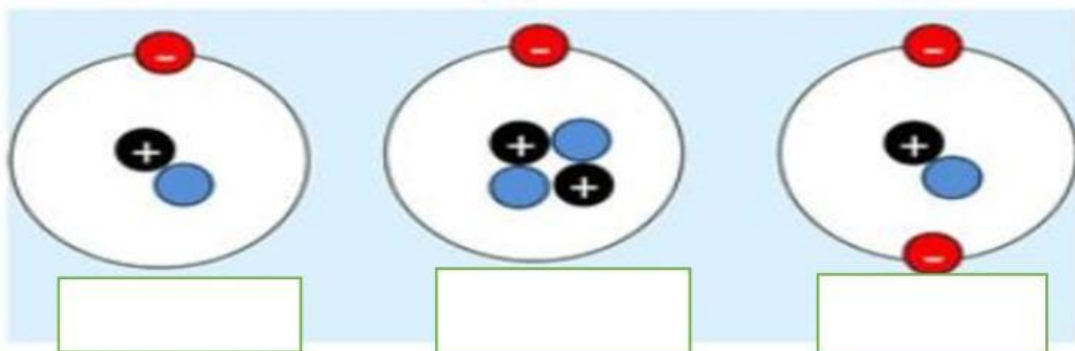


1. TEORI ATOM







ATOM NEGATIF

ATOM NETRAL

ATOM POSITIF

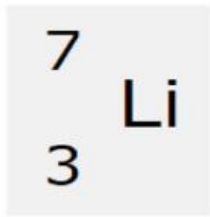
2. PROTON, ELEKTRON, NEUTRON, ION

A
Z X

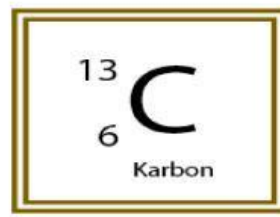
NOMOR ATOM

NOMOR MASAA

Lambang atom



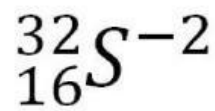
Jumlah proton	
Jumlah neutron	
Jumlah elektron	



Jumlah proton			
Jumlah proton			
Jumlah neutron		-	
Jumlah neutron			

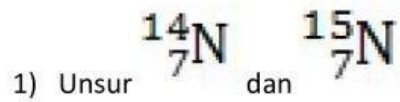


Jumlah proton	
Jumlah elektron	
Jumlah neutron	



Jumlah proton	
Jumlah elektron	
Jumlah neutron	

3. PG



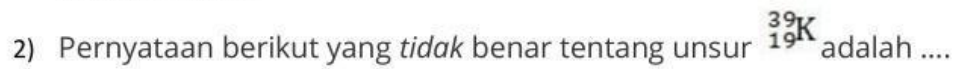
berbeda dalam jumlah

A. elektron

B. nomor atom

C. neutron

D. kulit electron



A. di dalam inti atom K terdapat 20 elektron

B. di dalam inti atom K terdapat 19 proton

C. ion K^+ mempunyai 19 elektron

D. nomor atom K adalah 19



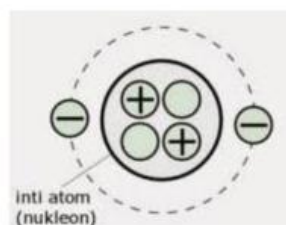
A. 18 elektron

B. 20 elektron

C. 40 elektron

D. 22 proton

4) Perhatikan gambar berikut!



Jumlah proton, elektron, dan neutron yang benar secara berturut-turut adalah

- A. 1, 2, dan 3
- B. 2, 1, dan 3
- C. 2, 2, dan 2
- D. 3, 2, dan 1

5) Partikel atom yang bermuatan positif disebut

- A. proton
- B. elektron
- C. kation
- D. anion

6) Jika satu atau lebih elektron dilepaskan dari suatu atom, maka atom tersebut akan bermuatan

- A. negatif
- B. positif
- C. netral
- D. negatif dan positif

7) Unsur X mempunyai nomor atom 18 dan nomor massa 32, maka ion X^{2+} mempunyai

- A. 14 elektron
- B. 16 elektron
- C. 18 elektron
- D. 30 proton

8) Gabungan dua atau lebih atom yang sejenis disebut

- A. molekul unsur
- B. molekul ion
- C. molekul senyawa
- D. campuran

9) Berikut ini yang merupakan molekul senyawa adalah

- A. N_2
- B. S_2
- C. I_2
- D. CO_2

10) Apabila nomor atom Na = 11 dan nomor massa = 24, maka jumlah elektron dalam ion Na^+ adalah

- A. 10
- B. 11
- C. 12
- D. 24