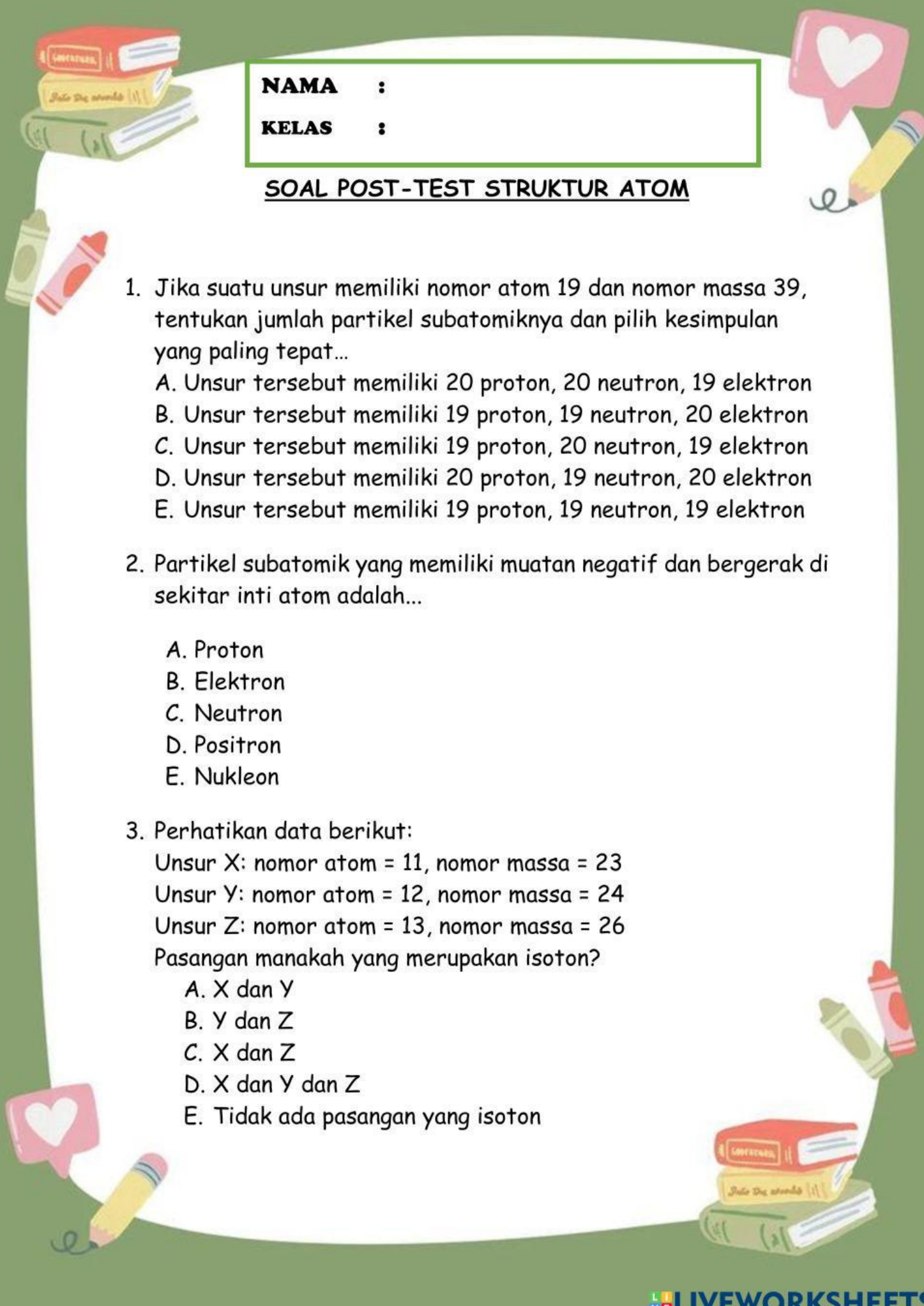




NAMA :

KELAS :

SOAL POST-TEST STRUKTUR ATOM

1. Jika suatu unsur memiliki nomor atom 19 dan nomor massa 39, tentukan jumlah partikel subatomiknya dan pilih kesimpulan yang paling tepat...
 - A. Unsur tersebut memiliki 20 proton, 20 neutron, 19 elektron
 - B. Unsur tersebut memiliki 19 proton, 19 neutron, 20 elektron
 - C. Unsur tersebut memiliki 19 proton, 20 neutron, 19 elektron
 - D. Unsur tersebut memiliki 20 proton, 19 neutron, 20 elektron
 - E. Unsur tersebut memiliki 19 proton, 19 neutron, 19 elektron

2. Partikel subatomik yang memiliki muatan negatif dan bergerak di sekitar inti atom adalah...
 - A. Proton
 - B. Elektron
 - C. Neutron
 - D. Positron
 - E. Nukleon

3. Perhatikan data berikut:
Unsur X: nomor atom = 11, nomor massa = 23
Unsur Y: nomor atom = 12, nomor massa = 24
Unsur Z: nomor atom = 13, nomor massa = 26
Pasangan manakah yang merupakan isotop?
 - A. X dan Y
 - B. Y dan Z
 - C. X dan Z
 - D. X dan Y dan Z
 - E. Tidak ada pasangan yang isotop



4. Diketahui unsur X dengan nomor atom 15 dan nomor massa 31. Dalam ion X^{3-} terdapat...

- A. 15 proton, 15 elektron dan 16 neutron
 - B. 15 proton, 15 elektron dan 31 neutron
 - C. 15 proton, 16 elektron dan 16 neutron
 - D. 15 proton, 18 elektron dan 16 neutron
 - E. 15 elektron, 18 elektron dan 31 neutron
- 

5. Pasangan berikut yang merupakan isotop adalah...

- A. $^{12}_6\text{C}$ dan $^{12}_7\text{N}$
- B. $^{20}_{10}\text{Ne}$ dan $^{20}_{11}\text{Na}$
- C. $^{35}_{17}\text{Cl}$ dan $^{35}_{16}\text{S}$
- D. $^{12}_6\text{C}$ dan $^{16}_8\text{O}$
- E. $^{12}_6\text{C}$ dan $^{14}_6\text{C}$