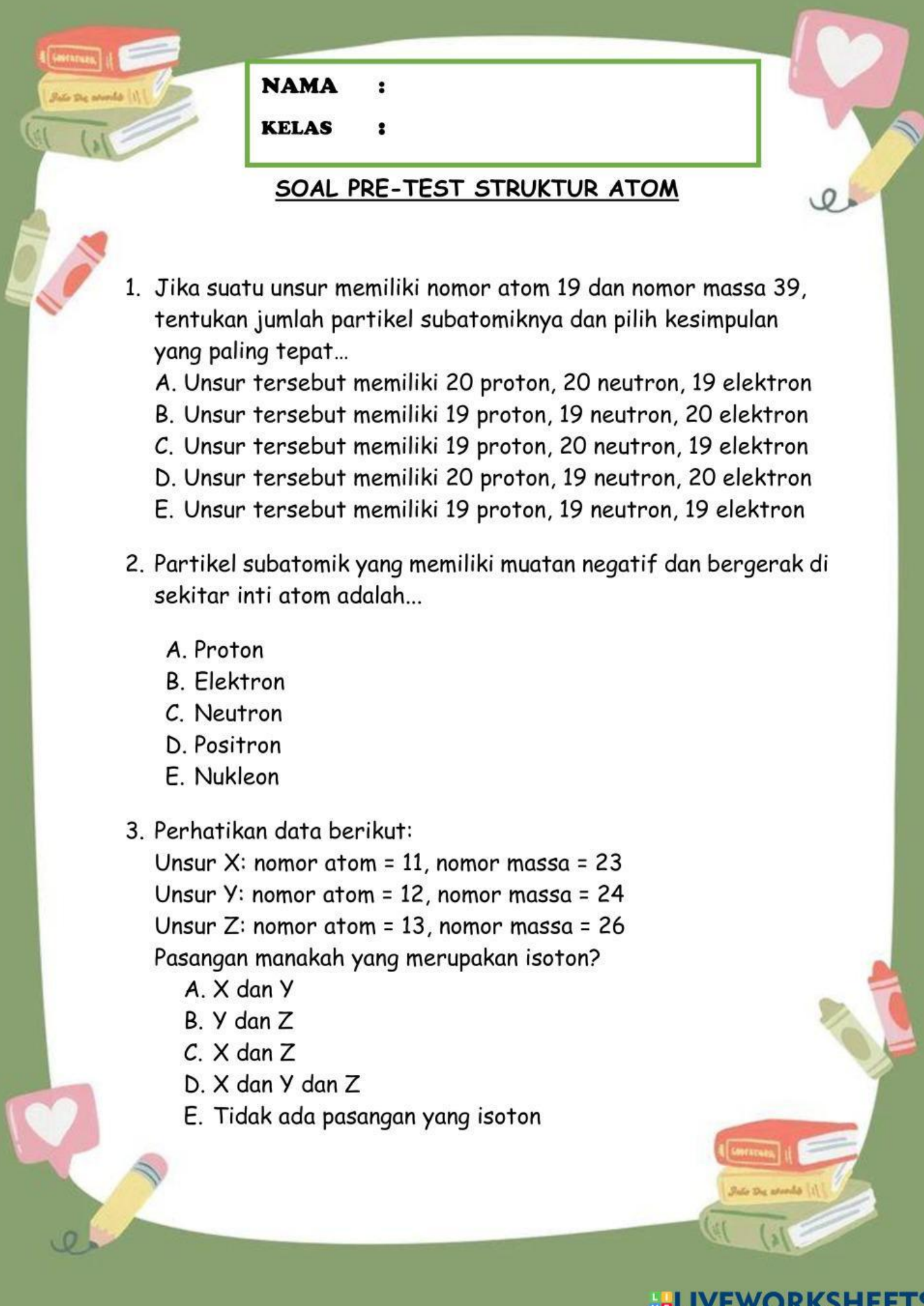




**NAMA :**

**KELAS :**

**SOAL PRE-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  $^{14}_6\text{C}$