

Tugas 5

1. a) $6C$ dan $1H$:

$$6C : 2 \times 4 \rightarrow \text{kurang } 4$$

$$1H : 1 \rightarrow \text{kurang } 1$$

$$CH_4 = \text{rangkap } 1$$

b) $1H$ dan $8O$

$$1H = 1 \rightarrow \text{kurang } 1$$

$$8O = 2 \times 6 \rightarrow \text{kurang } 2$$

$$H_2O = \text{rangkap } 1$$

c) $9F$ dan $6C$

$$9F = 2 \times 7 \rightarrow \text{kurang } 1$$

$$6C = 2 \times 4 \rightarrow \text{kurang } 4$$

$$F_4C =$$

2. Ikatan kovalen rangkap pada C_2H_4 dan SO_2 a) C_2H_4

$$6C = 2 \times 4 \rightarrow \text{kurang } 4$$

$$1H = 1 \rightarrow \text{kurang } 1$$

Ikatan yang terbentuk adalah kovalen rangkap 2

b) SO_2

$$16S = 2 \times 8 \rightarrow \text{kurang } 2$$

$$8O = 2 \times 6 \rightarrow \text{kurang } 2$$

Ikatan yang terbentuk adalah kovalen rangkap 2

No.

Date.

3) Ikatan kovalen rangkap pada molekul C_2H_2

$6C = 2 \times 4 \rightarrow$ kurang 2

$1H = 1 \times 1 \rightarrow$ kurang 1

Jenis ikatan yang terbentuk adalah ikatan kovalen rangkap 3