

## Exercice 9.

1.  $\text{CH}_4\text{N}_2\text{O} = 1$  atome de carbone (C)  
= 4 atome d'hydrogène (H)  
= 2 atome d'azote (N)  
= 1 atome d'oxygène (O)
2. C'est un composé organique car elle contient des substances organiques qui seront éliminés par l'urine dans le milieu extérieur.
3.  $n = \text{CH}_4\text{N}_2\text{O} = 1 \times n(\text{C}) + 4 \times n(\text{H}) + 2 \times n(\text{N}) + 1 \times n(\text{O})$   
=  $1 \times 12 + 4 \times 1 + 2 \times 14 + 1 \times 16$   
=  $12 + 4 + 28 + 16$   
=  $60 \text{ g/mol}$

## PLANCHE NATH 2

1.  $\frac{25,2 \times 120}{63} = 48$

$y = 48$

2. 

|      |     |     |
|------|-----|-----|
| 230  | 240 | 420 |
| 11,5 | 12  | 21  |

$\frac{230 \times 12}{11,5} = 240; \frac{420 \times 12}{240} = 21$

3. 

|      |    |     |     |
|------|----|-----|-----|
| 4,8  | 24 | 60  | 72  |
| 16,8 | 84 | 210 | 252 |

4. 

|             |     |     |
|-------------|-----|-----|
| intensité N | 62  | 210 |
| longueur cm | 3,1 | x   |

$\frac{210 \times 3,1}{62} = \frac{651}{62} = 10,5$

$x = 10,5$