



**COLÉGIO SÃO MARCOS – EDUCAÇÃO INFANTIL,  
ENSINO FUNDAMENTAL E MÉDIO**

**Rua José Maria de Paula, nº 1825 - Tel: (0XX43) 3432- 4356  
CEP 86.900-000 Jandaia do Sul - Paraná**

**Química 3º Ano**

**Atividade para terça-feira (08 de setembro de 2020) – 1 hora-aula.**

Faça a leitura quantas vezes forem necessárias para o entendimento.

Qualquer dúvida pode me chamar no whatsapp (estou no grupo da sala) para esclarecimentos.



Colégio São Marcos – Educação Infantil, Ensino Fundamental e Médio.

Jandaia do Sul, 08 de setembro de 2020.

Professora: Ayla Carolina

Série:

Aluno (a): \_\_\_\_\_

### **Atividades**

- Faça os exercícios das páginas 144, 145, 146 e 147, referentes ao capítulo 12.

## Correção atividade do dia 01/09

Página 133:

7 –

$$MM = 404$$

$$\%(m/m) = 200/404 = 0,495 \cdot 100 = 50\%$$

8 – B

9 – D

10 –  $\text{CHO}_2$

11 –

$$112g \text{ ----- } 3/2 \cdot 32 \text{ ----- } 160g$$

$$112g \text{ ----- } x \text{ ----- } 160g$$

$$X = 48g$$

12 – D

13 – C

14 – A

15 –

a) Teremos:

$$C = 20,0/12 = 1,7$$

$$N = 46,7/14 = 3,3$$

$$H = 6,6/1 = 6,6$$

$$O = 26,7/16 = 1,7$$

Dividindo-se todos pelo menor deles, temos:

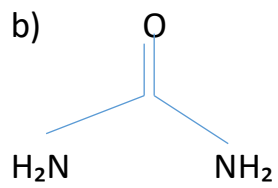
$$C = 1,7/1,7 = 1$$

$$N = 3,3/1,7 = 2$$

$$H = 6,6/1,7 = 6,6$$

$$O = 1,7/1,7 = 1$$

Fórmula mínima:  $\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$



16 – C

17 –

Os cinco cilindros apresentam igual quantidade em mols.

$$n = m/M$$

He = 4g/mol; N<sub>2</sub> = 28g/mol; C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> = 26g/mol; O<sub>2</sub> = 32g/mol; CH<sub>4</sub> = 16g/mol

Maior massa = O<sub>2</sub> (cilindro 4)

18 – B

19 – C

20 – C

