

**3^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

REVISÃO



TEMA GERADOR:

**ARTE NA
ESCOLA**



DATA:

11.11.2019

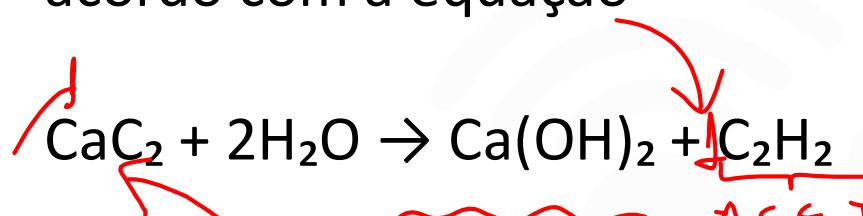
10- (ENEM 2010) O lixão que recebia 130 toneladas de lixo e contaminava a região com o seu chorume (líquido derivado da decomposição de compostos orgânicos) foi recuperado, transformando-se em um aterro sanitário controlado, mudando a qualidade de vida e a paisagem e proporcionando condições dignas de trabalho para os que dele subsistiam.

Revista Promoção da Saúde da Secretaria de Políticas de Saúde. Ano 1, no 4, dez. 2000 (adaptado).

Quais procedimentos técnicos tornam o aterro sanitário mais vantajoso que o lixão, em relação às problemáticas abordadas no texto?

- a) O lixo é recolhido e incinerado pela combustão a altas temperaturas.
- b) O lixo hospitalar é separado para ser enterrado e sobre ele, colocada cal virgem.
- c) O lixo orgânico e inorgânico é encoberto, e o chorume canalizado para ser tratado e neutralizado
- d) O lixo orgânico é completamente separado do lixo inorgânico, evitando a formação de chorume.
- e) O lixo industrial é separado e acondicionado de forma adequada, formando uma bolsa de resíduos.

11. O acetileno, gás utilizado em maçaricos, pode ser obtido a partir do carbeto de cálcio (carbureto) de acordo com a equação



$$\begin{aligned} P &= 100 - 36 \\ P &= 64 \text{ l} \end{aligned}$$

Utilizando-se 1 kg de carbureto com 36% de impurezas, o volume de acetileno obtido, nas CNTP, em litros, é de aproximadamente

- a) 0,224
- b) 2,24
- c) 26
- d) 224
- e) 260

$$\begin{aligned} 640 \text{ g} \\ 1 \text{ kg} = \frac{100}{64\%} \cdot p \end{aligned}$$

$$\begin{array}{rcl} 1\text{kg} & = & 100\% \\ \times & = & 64\% \\ \rightarrow 0,64\text{kg} & = & 640\text{g} \end{array}$$

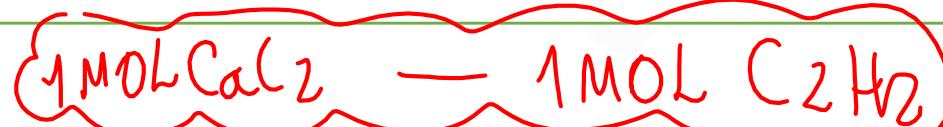
$$\mathbf{CaC_2 = 64\text{g/mol.}}$$

Como são 36% de impurezas, não utilizaremos 1kg mas sim 640g.

$$\cancel{64\text{g}} \text{ de CaC}_2 \text{ ----- } 22,4 \text{ litros}$$

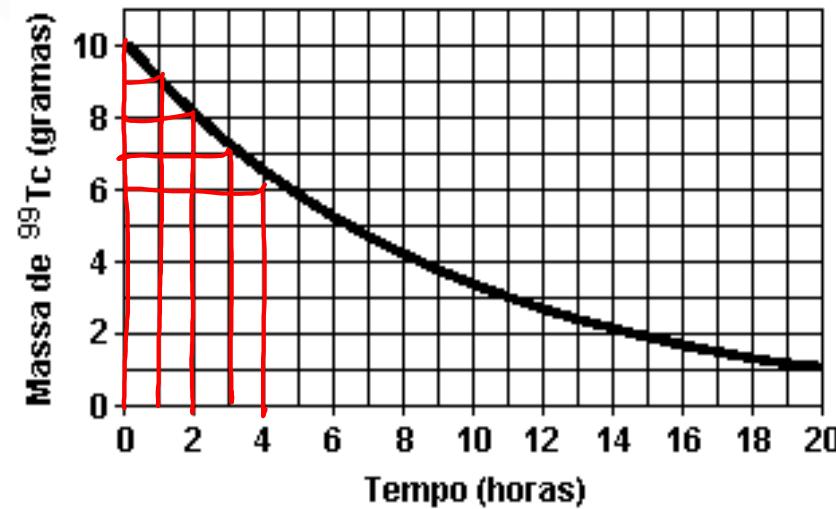
$$640\text{g de CaC}_2 \text{ ----- } x \text{ litros}$$

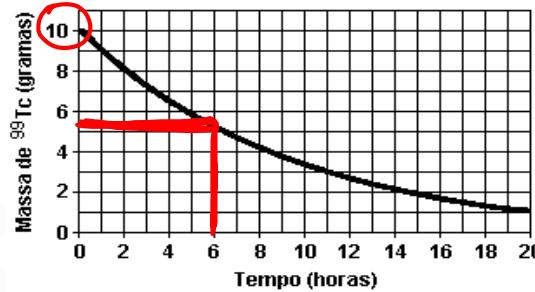
$$x = 224 \text{ litros}$$



LETRA:D

12. O decaimento do tecnécio-99, um isótopo radioativo empregado em diagnóstico médico, está representado no gráfico fornecido a seguir.

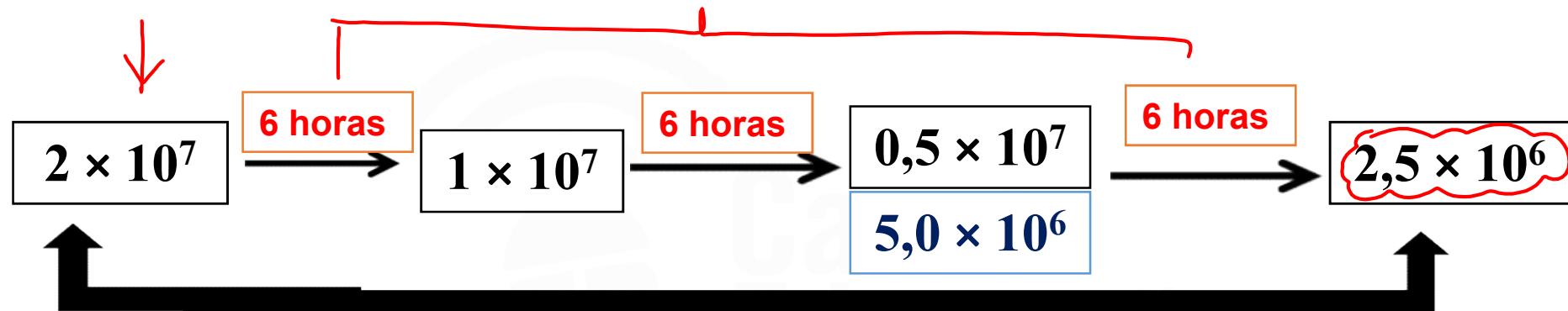




Uma amostra típica de tecnécio-99 usada em exames apresenta uma atividade radioativa inicial de 2×10^7 desintegrações por segundo. Usando as informações do gráfico, pode-se prever que essa amostra apresentará uma atividade de $2,5 \times 10^6$ desintegrações por segundo após, aproximadamente,

- a) 3,5 horas. b) 7 horas. c) 10 horas. d) 18 horas. e) 24 horas.

COMENTÁRIO



6 horas x 3 = 18 horas

LETRA:D