



Tarefa Mínima

Tarefa Mínima 05 - 7º ano – Química

Prof. Dimi

- 01.** Qual a diferença entre uma transformação (fenômeno) física e outra química?
- 02.** Entre as transformações citadas a seguir, aquela que não representa um fenômeno químico é:
- o cozimento de um ovo;
 - a queima do carvão;
 - o amadurecimento de uma fruta;
 - o azedamento do leite;
 - a formação de orvalho.
- 03.** Reações químicas são fenômenos em que, necessariamente, ocorrem mudanças:
- de cor.
 - de estado físico.
 - de condutibilidade elétrica.
 - de massa.
 - na natureza das substâncias.
- 04.** Considere os processos seguintes:
- azedamento do leite;
 - precipitação da chuva;
 - adição de álcool à gasolina;
 - apodrecimento de uma fruta;
 - enferrujamento de um prego.
- Os processos que exemplificam somente fenômenos químicos são:
- I e II.
 - III e IV.
 - I, IV e V.
 - II, III e V.
- 05.** Assinale a opção que apresenta as massas moleculares dos seguintes compostos: $C_6H_{12}O_6$; $Ca_3(PO_4)_2$ e $Ca(OH)_2$, respectivamente:
- Dados: H = 1g; C = 12g; O = 16g; Ca = 40g; P = 31g.
- 180g, 310g e 74g.
 - 150g, 340g e 73g.
 - 180g, 150g e 74g.
 - 200g, 214g e 58g.
 - 180g, 310g e 55g.
- 06.** A massa molecular da espécie $H_4P_2O_x$ vale 178g. Podemos afirmar que o valor de "x" é:
- Dados: H = 1g; O = 16g; P = 31g
- 5.
 - 6.
 - 7.
 - 8.
 - 16.
- 07.** Qual o número de massa (A) de um átomo de cálcio (Ca)? Consulte uma tabela periódica.
- 08.** Calcule as massas moleculares das seguintes substâncias químicas:
- H_2O -
 - CO_2 -
 - SO_3 -
 - N_2O_5 -
- 09.** Explique a Lei de Conservação da Massa (Lei de Lavoisier).
- 10.** Explique a Lei das Proporções definidas ou constantes (Lei de Proust).