



ESCOLA DE ENSINO FUNDAMENTAL JOSÉ HELVÉCIO
ENSINO HÍBRIDO

DISCIPLINA: CIÊNCIAS

PROFESSORA: ELIANE REIS (LELÊ)/ZENILA

ANO/SÉRIE: 9 ANO A/B

ALUNO: _____

OBJETO DO CONHECIMENTO: Leis Ponderais

DATA: 16 a 20/08/2021



Conteúdo de apoio: Livro didático Págs 72, 73, 74 e 75

1- Considerado o “Pai da Química Moderna” Antoine Lavoisier foi um químico francês que contribuiu para a introdução de diversos conceitos na área. Leia abaixo um trecho de um texto de Lavoisier e aponte qual o nome da Lei que ele se refere?

“Na natureza nada se cria, nada se forma, tudo se transforma”

Leis Ponderais

Lei de Lavoisier (Lei da conservação das massas):

“Na natureza, nada se cria, nada se perde, tudo se transforma”.

Numa reação química, em um sistema fechado, a soma das massas dos reagentes é igual à soma das massas dos produtos.

2- Qual cientista é conhecido como o pai da ‘Química Moderna’ por ter realizado diversos experimentos químicos em sistemas fechados.

- (A) Joseph-Louis Proust
- (B) Fritz Haber
- (C) Lavoisier
- (D) Carl Bosch

3- Qual químico francês afirmava que, independentemente da forma como uma substância é formada, a sua composição química é sempre a mesma.

- (A) Ernest Rutherford
- (B) Robert Boyle
- (C) Lavoisier
- (D) Joseph-Louis Proust

4- Cite o nome dos cientistas que se empenharam em compreender o fenômeno das transformações químicas por meio de atividades experimentais.

5- Qual das Leis Ponderais afirma que a massa total das substâncias que participam de uma reação química permanece constante ao longo de todo o processo.