



MUNICÍPIO DA ESTÂNCIA BALNEÁRIA DE PRAIA GRANDE

Estado de São Paulo
SEDUC - Secretaria de Educação

Atividade 5

PONTE DO SABER



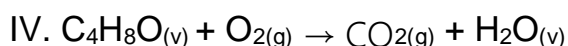
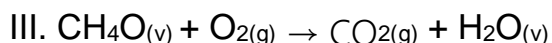
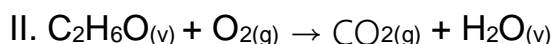
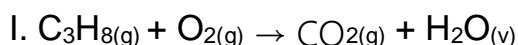
Disciplina: Química

2ª série do Ensino Médio - EJA

MÉTODO DE BALANCEAMENTO E REAÇÕES QUÍMICAS

1. Toda reação de combustão envolve a presença de gás oxigênio (comburente) e um combustível que é queimado. Quando o combustível é um composto orgânico, a reação completa sempre produz gás carbônico e água. Relacione abaixo os coeficientes (coluna B) que tornam as equações químicas de combustão completa (coluna A) corretamente balanceadas:

Coluna A:



Coluna B:

A- 2, 3, 2, 4

B- 1, 3, 2, 3

C- 1, 5, 3, 4

D- 2, 11, 8, 8

A relação correta é dada por:

- a) I-B, II-A, III-D, IV-C
- b) I-D, II-B, III-D, IV-C
- c) I-A, II-C, III-C, IV-D
- d) I-C, II-B, III-A, IV-D

2. Qual o nome da reação abaixo que se dá em $N_2 + 3 H_2 \rightarrow 2 NH_3$?

- a) Decomposição.
- b) Reação de síntese.
- c) Simples troca.
- d) Dupla troca.

3. Assinale a alternativa que indica uma reação de decomposição:

- a) $2 HgO \rightarrow 2 Hg + O_2$
- b) $HBr + KOH \rightarrow KBr + H_2O$
- c) $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$
- d) $2 Na + ZnCl_2 \rightarrow NaCl + Zn$

4. Indique se as reações químicas são de síntese (ou adição) ou de análise (ou redução):

- a) $P_2O_5 + 3 H_2O \rightarrow 2 H_3PO_4$ () Síntese () Análise
- b) $Cu(OH)_2 \rightarrow CuO + H_2O$ () Síntese () Análise
- c) $CaO + CO_2 \rightarrow CaCO_3$ () Síntese () Análise
- d) $2 H_2O \rightarrow 2 H_2 + O_2$ () Síntese () Análise
- e) $2 AgBr \rightarrow 2 Ag + Br$ () Síntese () Análise