

**1ª SÉRIE**  
**E. M.**

# **Química**



**TAUBATÉ**  
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO

**#EscolaSemMuros**  
**em casa também se aprende**



## **Habilidades desenvolvidas:**

- Tipos de reações químicas.
- Balanceamento de equações químicas.

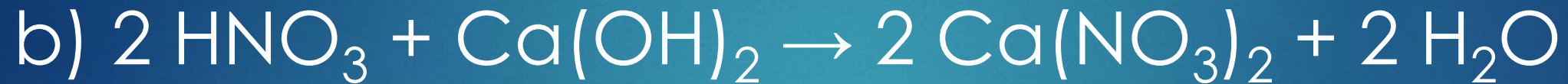
1) (FEI-SP) As equações químicas:



Representam, respectivamente, reações de:

- a) Dupla troca, adição, análise, deslocamento e decomposição.
- b) Dupla troca, adição, análise, simples troca e decomposição.
- c) Simples troca, dupla troca, síntese, análise e deslocamento.
- d) Deslocamento, síntese, dupla troca, adição e análise.
- e) Síntese, dupla troca, simples troca, análise e adição.

2) Indique qual das alternativas a seguir mostra uma reação de análise:



3) Relacione abaixo os coeficientes (**Coluna B**) que tornam as equações químicas (**Coluna A**) corretamente balanceadas:

Coluna A	Coluna B
I - $C_8H_{18} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	A- 2, 3, 2A- 2, 3, 2
II - $C_4H_{10}O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	B- 3, 2, 1, 3
III - $Al + Cl_2 \rightarrow AlCl_3$	C- 1, 6, 4, 5
IV - $N_2H_4 + N_2O_4 \rightarrow N_2 + H_2O$	D- 1, 25/2, 8, 9
V - $CaO + H_3PO_4 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$	E- 2, 1, 3, 4

A relação correta é dada por:

- a) I-D, II-C, III-A, IV-E, V-B.
- b) I-B, II-E, III-A, IV-C, V-D.
- c) I-A, II-B, III-C, IV-D, V-E.
- d) I-E, II-D, III-C, IV-B, V-A.
- e) I-D, II-C, III-A, IV-B, V-E.

# Bons Estudos!



PREFEITURA MUNICIPAL DE TAUBATÉ  
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO

EPP- Equipe de Práticas Pedagógicas  
E  
Professores da Rede Municipal de Ensino

[eppseed@gmail.com](mailto:eppseed@gmail.com)