

- A)  $C_2H_6O + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
- B)  $Na_2CO_3 + HCl \longrightarrow NaCl + H_2O + CO_2$
- C)  $C_6H_{12}O_6 \longrightarrow C_2H_6O + CO_2$
- D)  $C_4H_{10} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
- E)  $FeCl_3 + Na_2CO_3 \longrightarrow Fe_2(CO_3)_3 + NaCl$
- F)  $NH_4Cl + Ba(OH)_2 \longrightarrow BaCl_2 + NH_3 + H_2O$
- G)  $Ca(OH)_2 + H_3PO_4 \longrightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$
- H)  $Fe_2(CO_3)_3 + H_2SO_4 \longrightarrow Fe_2(SO_4)_3 + H_2O + CO_2$
- I)  $Na_2O + (NH_4)_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + H_2O + NH_3$
- J)  $FeS_2 + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
- K)  $NH_3 + O_2 \longrightarrow NO + H_2O$
- L)  $KMnO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow Mn_2O_7 + K_2SO_4 + H_2O$
- M)  $CS_2 + O_2 \longrightarrow CO_2 + SO_2$
- N)  $H_3PO_4 + CaO \longrightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$
- O)  $Na_2CO_3 + H_3PO_4 \longrightarrow Na_3PO_4 + H_2O + CO_2$
- P)  $KMnO_4 \longrightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$
- Q)  $Na + KNO_3 \longrightarrow Na_2O + K_2O + N_2$
- R)  $Ni(CO)_4 \longrightarrow Ni + CO$
- S)  $CaC_2 + H_2O \longrightarrow C_2H_2 + CaO$

QUESTÕES DE VESTIBULAR

01 (FUVEST) A decomposição térmica de 1 mol de *dicromato de amônio* é representada pela equação:



Os valores de **x**, **y** e **z** são, respectivamente:

- a) 2, 3 e 4
- b) 2, 7 e 4
- c) 2, 7 e 8
- d) 3, 2 e 4
- e) 3, 2 e 8

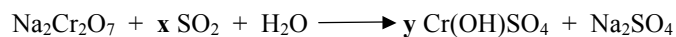
02 (ESAL/MG) A equação química:



fica estequiometricamente correta se **x** for igual a:

- a) 1
- b) 2
- c) 3
- d) 4
- e) 5

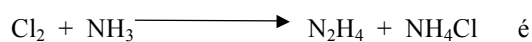
03 (PUCCAMP) Num “sapato de cromo”, o couro é tratado com um banho de “licor de cromo”, preparado através da reação representada pela equação:



Depois de balanceada com os menores coeficientes inteiros possíveis, ela apresenta:

- |    | x | y |
|----|---|---|
| a) | 3 | 2 |
| b) | 2 | 3 |
| c) | 2 | 2 |
| d) | 3 | 3 |
| e) | 2 | 1 |

04 (UNIP/SP) A soma dos menores coeficientes inteiros que balanceiam a equação:



- a) 4
- b) 15
- c) 21
- d) 8
- e) 6

05 (OSEC/SP) A soma dos coeficientes da equação abaixo é igual a



- a) 13
- b) 20
- c) 19
- d) 15
- e) 18

### GABARITOS

- |    |               |    |                |
|----|---------------|----|----------------|
| A) | 1, 3, 2, 3    | K) | 4, 5, 4, 6     |
| B) | 1, 2, 2, 1, 1 | L) | 2, 1, 1, 1, 1  |
| C) | 1, 2, 2       | M) | 1, 3, 1, 2     |
| D) | 2, 13, 8, 10  | N) | 2, 3, 1, 3     |
| E) | 2, 3, 1, 6    | O) | 3, 2, 2, 3, 3  |
| F) | 2, 1, 1, 2, 2 | P) | 2, 1, 1, 1     |
| G) | 3, 2, 1, 6    | Q) | 10, 2, 5, 1, 1 |
| H) | 1, 3, 1, 3, 3 | R) | 1, 1, 4        |
| I) | 1, 1, 1, 1, 2 | S) | 1, 1, 1, 1     |
| J) | 4, 11, 2, 8   |    |                |

01 A    02 D    03 A    04 D    05 E