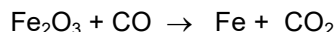


Aluno (a):

Nº

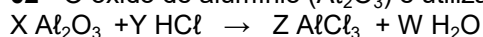
01 - O ferro é usualmente extraído do minério, em altos-fornos, por meio de redução com CO. Abaixo, é apresentada a reação não balanceada para a hematita.



A menor soma de coeficientes estequiométricos inteiros que permite balancear essa equação é igual a

- a) 9.
- b) 5.
- c) 6.
- d) 7.

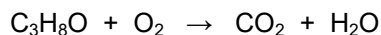
02 - O óxido de alumínio (Al_2O_3) é utilizado como antiácido. A reação que ocorre no estômago é:



Os coeficientes x, y, z e w são, respectivamente:

- a) 1, 2, 3 e 6;
- b) 2, 4, 4 e 3;
- c) 1, 6, 2 e 3;
- d) 4, 2, 1 e 6.
- e) 2, 3, 1 e 6;

03 - Marque a alternativa referente a soma dos coeficientes estequiométricos da reação a seguir:



- a) 23;
- b) 15;
- c) 13;
- d) 14.
- e) 25;

04 – Marque a única opção em que a equação está corretamente balanceada:

- a) $4 \text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 4 \text{Fe}_2\text{O}_3$
- b) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- c) $3 \text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}$
- d) $2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 4\text{Al} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3 + 2 \text{Fe}$
- e) $6 \text{HF} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2 \text{H}_2\text{O}$

05 – A reação química para obtenção do metal alumínio, a partir da eletrólise do óxido de alumínio, é a seguinte:



Os coeficientes que balanceiam essa reação são, respectivamente:

- a) 2, 4 e 2;
- b) 2, 4 e 3;
- c) 1, 2 e 3;
- d) 2, 2 e 2.
- e) 1, 2 e 2;