



Ficha de aplicación

Tema: Óxidos básicos y ácidos

Instrucciones: lee detenidamente cada una de las siguientes preguntas y responder de manera acertada

1. Calcular el E.O de fósforo en P_2O_5 .

- a) 1 b) 2 c) 3
d) 5 e) 7

2. Calcular el E.O del oro en Au_2O_3 .

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

3. Formular: Óxido Aúrico

Au = +1, +3

- a) Au_2O b) AuO_3 c) Au_2O_3
d) Au_3O_2 e) AuO_2

4. Formular: Anhídrido Teluroso: Te (2, 4, 6)

- a) Te_2O b) Te_2O c) TeO
d) TeO_2 e) TeO_3

5. Formular Anhídrido Nitroso: N (1, 3, 5)

- a) NO b) N_3O_2 c) NO_2
d) N_2O_3 e) N_2O_5

6. Un anhídrido Hepta – atómico es:

- a) Cl_2O_5 b) I_2O_7 c) CO_2
d) N_2O_3 e) SO

Prof. Rosa Nelly Ayaucán García