

Olimpíada Argentina de Química
Ejercicios Adicionales de Entrenamiento - 2017
Nivel Inicial - Serie 2

Aclaración para esta y para futuras series de ejercitación:

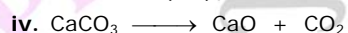
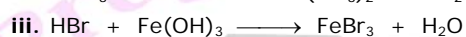
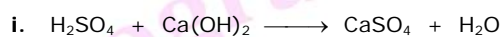
Utiliza tu tabla periódica (o la provista por la OAQ en su sitio web <http://oag.exactas.uba.ar/>) para obtener las masas atómicas que pudieras necesitar para resolver los ejercicios. A menos que se indique lo contrario, puedes considerar que las sustancias gaseosas se comportan idealmente.

Ejercicio 1

- (a) Nombra los siguientes compuestos: SO_2 , $\text{Pb}(\text{N}_3)_2$, H_3PO_4 , AgNO_3 , CuO , CrF_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$.
- (b) Formula los siguientes compuestos: manganato de paladio(II), ácido bromhídrico, fosfina, tetrahidruro de plomo, sulfuro ferroso, peróxido de magnesio, óxido hiposulfuroso.

Ejercicio 2

- (a) Balancea las siguientes reacciones químicas:



¿Cuál de los ejemplos de arriba corresponde a una reacción de neutralización?

- (b) Completa las siguientes reacciones con los reactivos o productos faltantes:

