nr 60115

ENERGÍA DE LAS REACCIONES QUÍMICAS Y REACCIONES DE PRECIPITACIÓN











ENERGÍA DE LAS REACCIONES QUÍMICAS Y REACCIONES DE PRECIPITACIÓN

• Parte I:

REALIZAR LAS SIGUIENTES EXPERIENCIAS:

1) A 5 ml de agua destilada en el tubo de ensayo, añádense gota a gota, 15 gotas de H₂SO₄, agitando después de la adición de cada gota. ATENCIÓN: Viértase siempre el ácido concentrado sobre el agua, nunca al revés. Para esta experiencia usar tubo de pyrex.

OBSERVACIONES REALIZADAS:

2) A 5 ml de agua destilada en el ubo de pyrex, añadir 3 lentejas de NaOH sólido. Agitar suavemente hasta que se disuelva el NaOH. PRECAUCIÓN: No tocar el NaOH sólido con los dedos.

OBSERVACIONES REALIZADAS:

3) En un tubo de ensayo, colocar unos 2 ml de nitrato de magnesio 0,1 molar. Añadir, gota a gota, unos 2 ml de NaOH 0,1 molar, agitando después de la adición de cada gota.

OBSERVACIONES REALIZADAS:

4) En un tubo de ensayo, colocar unos 2 ml de hidróxido de bario saturado (aprox. 0,1 M). Añadir, gota a gota, H2SO4 0,1 M, agitando después de la adición de cada gota.

OBSERVACIONES REALIZADAS:

5) En un tubo de ensayo, colocar unos 2 ml de ZnSO₄ 0,1 molar. Añadir, gota a gota, unos 2 ml de carbonato amónco 0,1 molar, agitando después de la adición de cada gota.

OBSERVACIONES REALIZADAS:

6) En un tubo de ensayo, colocar nos 2 cm³ de Pb(NO₃), 0,1 M. Añadir, gota a gota, unos 2 ml de Na₂S 0,1 molar, agitando.

OBSERVACIONES REALIZADAS:

7) En un tubo de ensayo, colocar unos 2 ml de PB(NO₃)₂ 0,1 molar. Añadir, gota a gota, unos 2 ml de KI 0,1 molar, agitando.

OBSERVACIONES REALIZADAS:







• Parte II:

CUESTIONES: (contestar en la parte trasera de esta hoja).

- a) Escribir y ajustar todas las reacciones que tienen lugar en las 7 experiencias anteriores (escribirlas de manera ordenada especificando a que experiencia corresponde cada reacción).
- b) En cuando a su efecto térmico ¿de qué tipo son las reacciones de las experiencias 1) y 2)?.
- c) En las reacciones en que se forme un precipitado (sustancia sólida).....??



