**Абагульненне і сістэматызацыя ведаў па тэме “Хімічная сувязь”.**

**Растварэнне цвердых, вадкіх і газападобных рэчываў у вадзе**

**1. Выканайце наступныя заданні.**

1. Неабходна выбраць з спісу рэчывы з кавалентнай непалярнай сувяззю:

O2, NaBr, N2, HBr, H2S, KCl, ZnCO3, CH4.

Вызначце якія рэчывы маюць кавалентную палярную сувязь:

HCl, I2, Na2O, BaCl2, SO2, CH4, NH3.

Запішыце механізм атрымання аднаго з прапанаваных злучэнняў.

2. Пакажыце злучэння з іоннымі сувязямі:

а) K2S; б) NaOH; в) H2S; г) LiF.

Запішыце схемы атрымання іонаў у наступных злучэннях:

Na2O;

CaF2;

K3N;

AlF3.

3. Рэчыва, малекулы якога ўтворана з дапамогай металічнай сувязі:

а) Н2; б) Na; в) Н2S.

Схема атрымання металічнай хімічнай сувязі:

а) Э0 – *n* e- → Э*n*+

б) Э0 + *n* e-  → Э*n*-

в) Э0 – *n* e- → Э*n*+

4. Расстаўце ступені акіслення элементаў у злучэннях:

SO2 ,  N2,  КH,  P2O5,  HF,  Al2S3,  SO3.

5. Якая з прапанаваных рэакцый акісляльна-аднаўленчай не з'яўляецца:

1) BaO + SO2 =BaSO3

2) CuCl2 + Fe = FeCl2 + Cu

3) Li + O2 =  Li2O3

4) CuSO4 + 2KOH = Cu(OH)2↓ + K2SO4

Для акісляльна-аднаўленчых рэакцый пакажыце акісляльнік і аднаўляльнік, працэсы акіслення і аднаўлення, складзіце электронныя ўраўненні.

**2. Прачытайце § 47 «Растварэнне рэчываў у вадзе» і адкажыце на пытанні 4,5 пісьмова.**

Заданні прыслаць да 17.00 **29.04.2020** (серада)

**3. Д/з: § 47, заданні 2,4,7**

Дамашнюю работу неабходна прыслаць да 20.00 **03.05.2020** (нядзеля)