**Тести з теми «Неорганічні речовини та їхні властивості» 11 клас.**

**1.** Більшість металів в періодичній системі знаходяться:

а) III-VI група головна підгрупа; в) I-IV група побічна підгрупа;

б) I-III група побічна підгрупа; г) I-III група головна підгрупа.

**2.** Речовина, з якою алюміній за звичайних умов не реагує:

а) кисень; в) кислота;

б) неметали; г) вода.

**3.** Речовина, з якою залізо не реагує:

а) купрум(II) сульфат; в) магній;

б) хлорид на кислота; г) хлор.

**4.** Вкажіть перелік, до якого ввійшли лише металічні елементи:

а) Al, O, P, Na; в) Zn, Fe, K, Al;

б) N, Zn, Co, S; г) Cl, C, Br, Н.

**5.** Речовина, з якою кальцій гідроксид не взаємодіє:

а) хлорид на кислота; в) цинк гідроксид;

б) сульфур(VI) оксид; г) карбон(IV) оксид.

**6.** Знайти відповідність між формулою солі та її назвою:

1) NaH2PO4; а) натрій гідрогенортофосфат;

2) CuSO4; б) алюміній дигідрогенортофосфат;

3) Fe(HSO4)3; в) натрій дигідрогенортофосфат;

4) Al2(HPO4)3. г) купрум(I) сульфат;

 д) купрум(II) сульфат;

 е) алюміній гідрогенортофосфат;

 є) ферум(II) гідрогенсульфат;

 ж) ферум(III) гідрогенсульфат;

 з) ферум(III) дигідрогенсульфат.

**7.** Скласти рівняння хімічних реакцій до схеми перетворень:

Al →Al2O3 → Al2(SO4)3 → Al(OH)3 → Al2O3

**8.** Скласти рівняння хімічних реакцій до схеми перетворень:

Fe → FeCl3 → Fe(OH)3 → Fe2O3 → Fe(NO3)3

**9.** Задача

Яка маса натрій гідроксид утворюється при взаємодії 2,3 грама натрію з водою?