Тэст “Галагены”

1. Што агульнага ў будове атамаў галагенаў:

а)радыус атама; б) зарад ядра; в) лік электронаў на знешнім пласце?

2. Як змяняецца велічыня электраадмо па групе F — Cl — Вr — I:

а) памяншаецца; б)павялічваецца; в) не змяняецца?

3. Галагены з'яўляюцца:

а) акісляльнікамі; б) адноўнікамі;

в) акісляльнікамі і адноўнікамі адначасова

4. Якімі з папарна узятых рэчываў можна скарыстацца для атрымання хлороводорода:

а) NaCl (тв.) і H2SО4(p-p);

б) NaCl (р-р) і H2SО4(p-p);

в) NaCl (тв.) і H2SО4 (канц.)?

5. Пры н. у. з'яўляецца вадкасцю:

а) хлор; б) ёд; у) бром.

6. Усе галагены могуць праяўляць наступную ступень акіслення:

а)+5; б)-1; в)+7.

7. Адрозніць галогеноводородные кіслоты і іх солі можна з дапамогай аднаго реактыва:

а) КС1; б) AgNО3; у) BaSО4.

8. Хлор можа ўступаць у рэакцыю з:

а) Н2О; б) N2; в) О2.