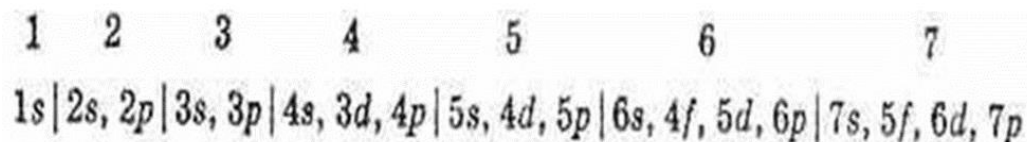
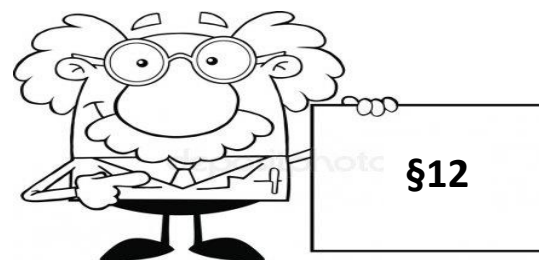


1. «рождающий соль» - перевести название.
2. Описать местоположение в ПСХЭ Д.И.Менделеева.
3. Начертить графические формулы (см. приложение №1) F, Cl, Br, I, используя данную схему распределения электронов:



4. Начертите графические формулы Cl в возбужденном состоянии (см. приложение №2, самостоятельно допишите -1, +1, +5). Основываясь на этих схемах предположите, какие степени окисления могут проявлять галогены при взаимодействии с менее электроотрицательными элементами и с более электроотрицательными элементами.
5. Почему для F не характерны степени окисления +1, +3, +5, +7? Какая степень окисления характерна для F?
6. Составьте схему, как меняются следующие свойства в ряду F-Cl-Br-I:
Заряд ядра, радиус атома, окислительные свойства, восстановительные свойства. Выполните ТЗ №1 после §12.
7. Какая химическая связь характерна для галогенов – простых веществ? Выполните задание №2 после §12.

8. Составить таблицу «Физические свойства галогенов – простых веществ» (см. приложение №3, найдите ошибку в данных). Какие закономерности вы увидели? Напишите в виде вывода после таблицы.
9. Что такое возгонка и конденсация? Напишите определения и где используются данные методы.
10. Почему галогены не встречаются в природе в виде простых веществ? В каком виде существуют в природе F, Cl, Br, I?
11. Учитывая тот факт, что галогены не существуют в природе в чистом виде, объясните на чем основан механизм их получения.
12. Опираясь на важную информацию на с.46, объясните, каким способом можно получить галогены – простые вещества.
13. Напишите уравнения реакций к лабораторному опыту на с.47. Выполните ТЗ №2 и задание №4 после §12.
14. У какого галогена будет выше химическая активность, у какого ниже. Объясните свой ответ.
15. * задание №5 после §12.
16. Домашнее задание: выполнить все задания до конца и подготовить к проверке.



Приложение

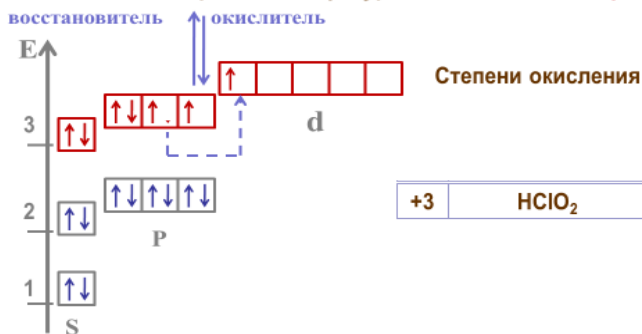
№ 1



№2

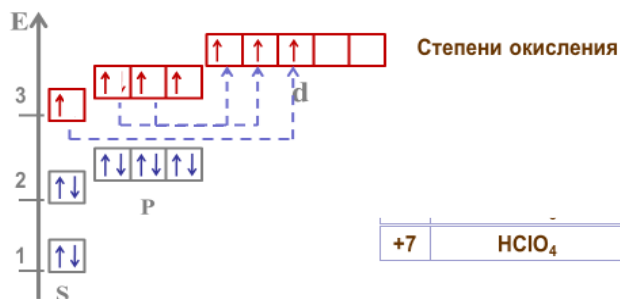
Строение - свойства

Внешняя электронная конфигурация атома Cl $3s^2 3p^5$



Строение - свойства

Внешняя электронная конфигурация атома Cl $3s^2 3p^5$



№3

Составьте таблицу «Физические свойства галогенов», используя данную информацию:

F_2 это газ светло-зеленого цвета, имеющих температуру кипения $-188,13^\circ C$ и температуру плавления $-219,6^\circ C$;

Cl_2 это газ желто-зеленого цвета, имеющих температуру кипения $-34,1^\circ C$ и температуру плавления $-101^\circ C$;

Br_2 это красно-коричневая жидкость, имеющих температуру кипения $59,2^\circ C$ и температуру плавления $-7,3^\circ C$;

I_2 это темно-фиолетовые кристаллы с металлическим блеском, имеющих температуру кипения $185,5^\circ C$ и температуру плавления $-113,6^\circ C$;

Найдите ошибку в данных, представленных выше.

