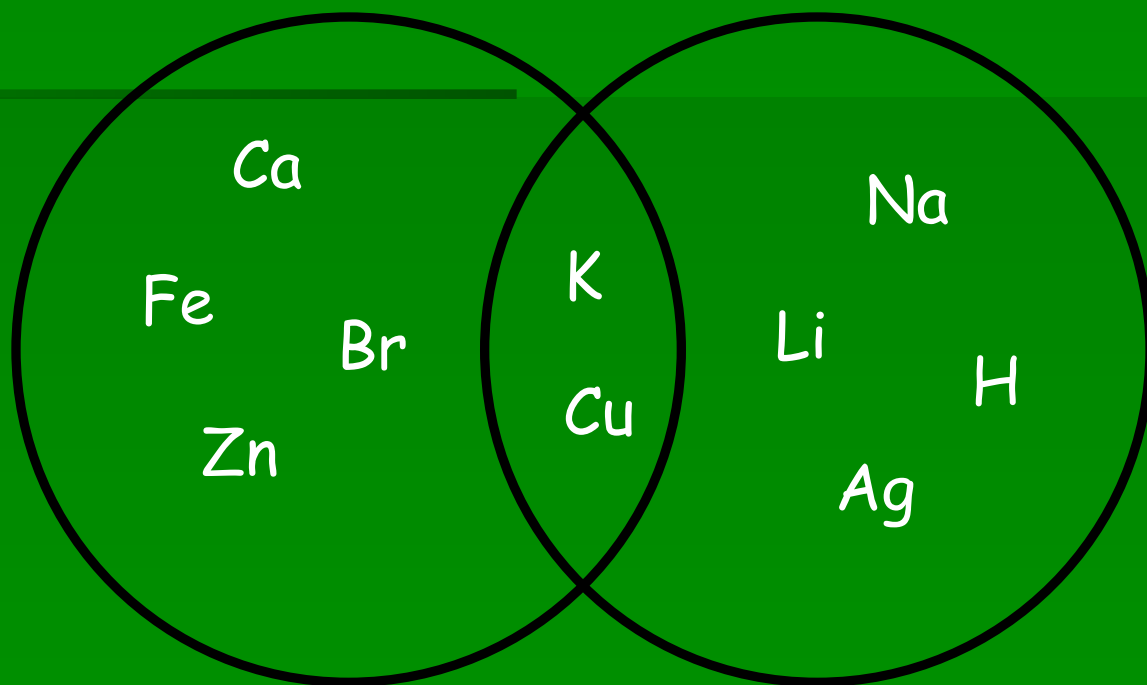


На картинке изображены пересекающиеся понятия. Что объединяет химические элементы входящие:

1 гр. - в круг 1

2 гр. - в круг 2

3 гр. - в область пересечения



Ответ:

Круг 1 – элементы IV периода

Круг 2 – элементы I группы

Область пересечения –
элементы IV периода, I группы

Запишите названия и символы
не менее 3 частиц (атомов или
ионов), расположение
электронов у которых
соответствует ряду чисел 2, 8, 8.

Ответ:

а) атом Ar^0

б) ион S^{2-}

в) ион Cl^-

г) ион K^+

д) ион Ca^{2+}

Подберите к первому слову второй пары обозначение из скобок так, чтобы между словами и обозначениями в обоих парах была одинаковая связь. Ответ поясните.

I гр. фтор - 9 е

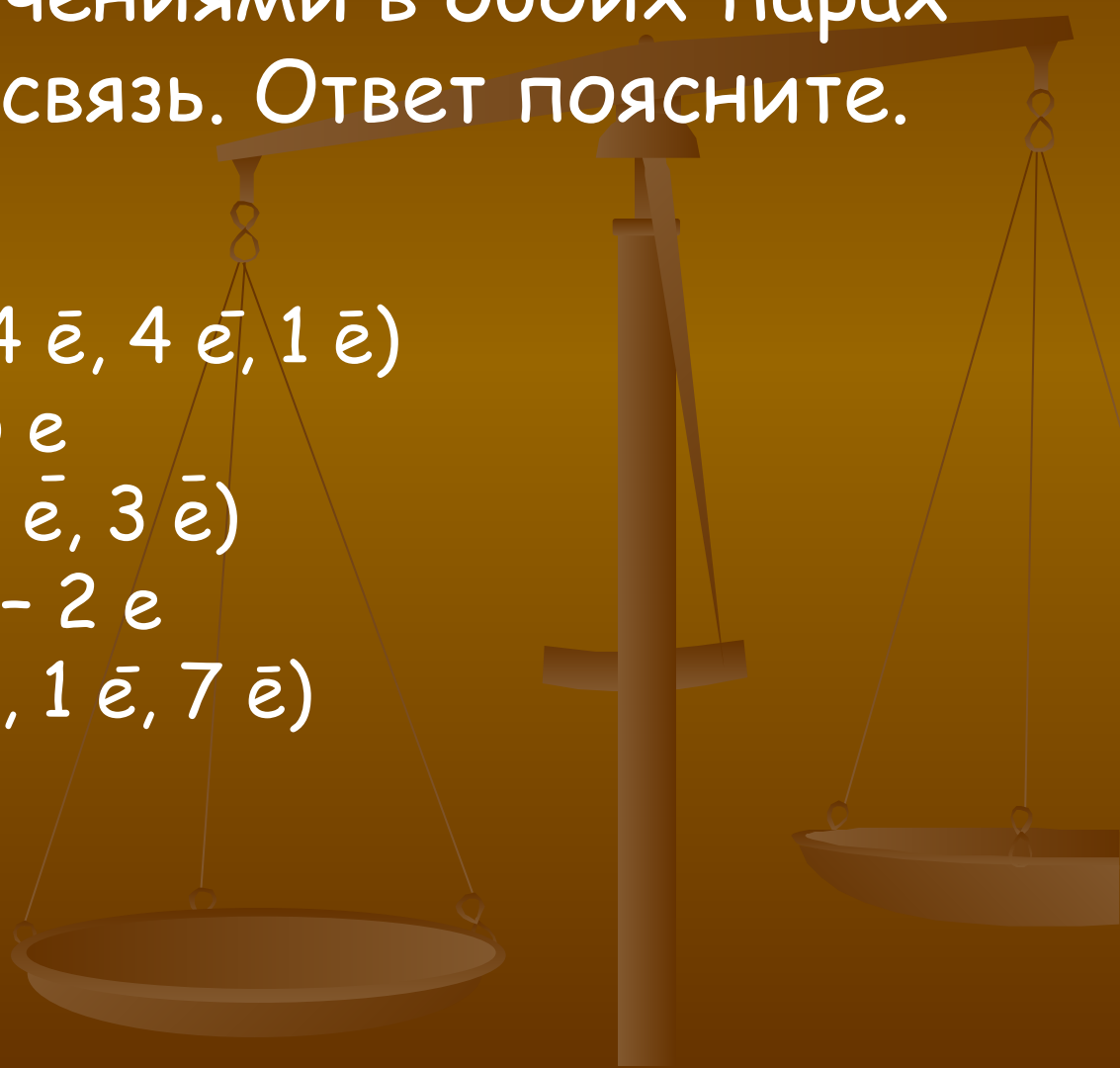
кремний - (14 $\bar{e}$, 4 $\bar{e}$, 1 $\bar{e}$)

II гр. фосфор - 5 е

бор - (5 $\bar{e}$, 2 $\bar{e}$, 3 $\bar{e}$)

III гр. кислород - 2 е

хлор - (17 $\bar{e}$, 1 $\bar{e}$, 7 $\bar{e}$)

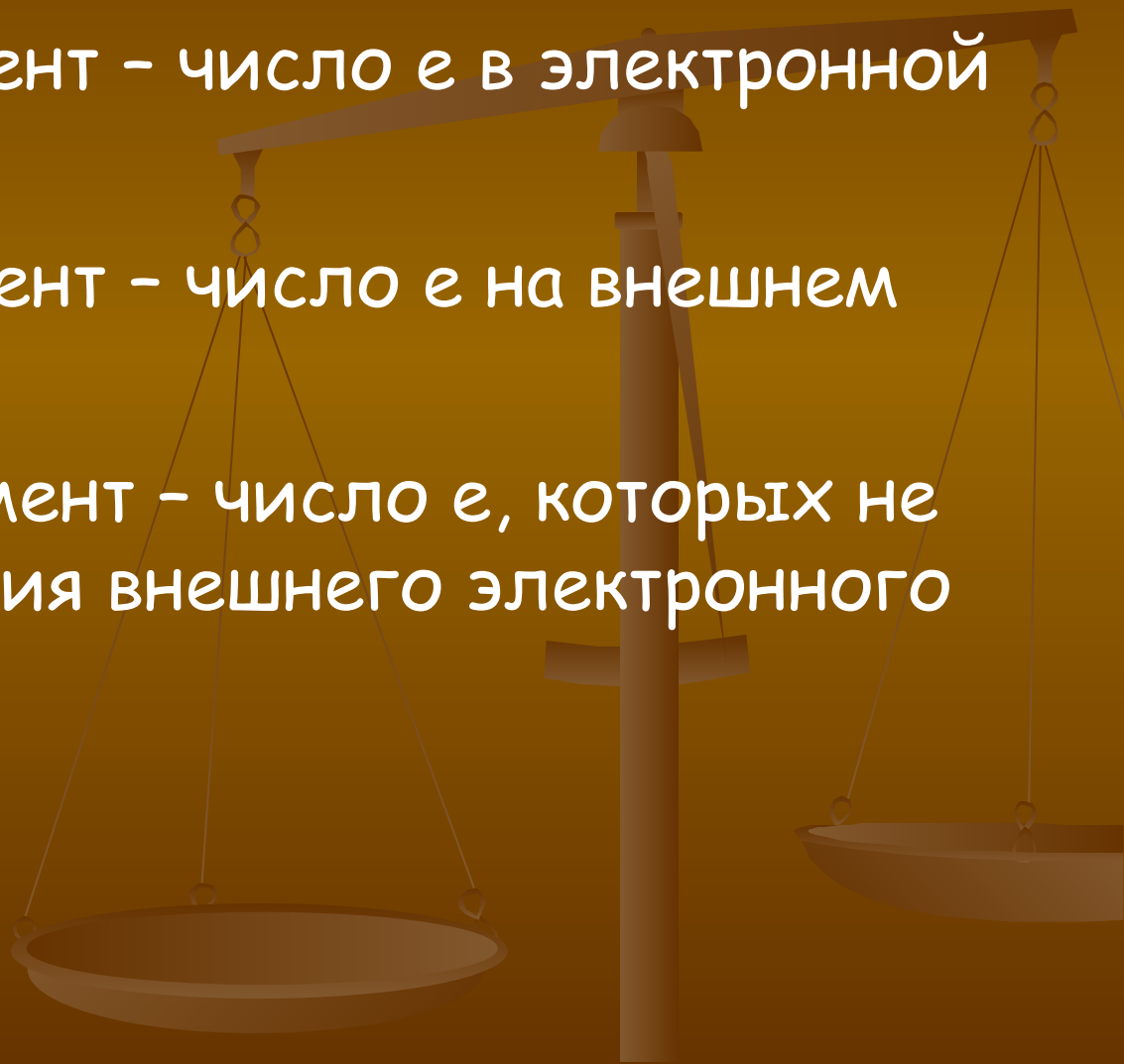


Ответ:

I гр. - 14 е (Элемент - число е в электронной оболочке)

II гр. - 3 е (Элемент - число е на внешнем электронном слое)

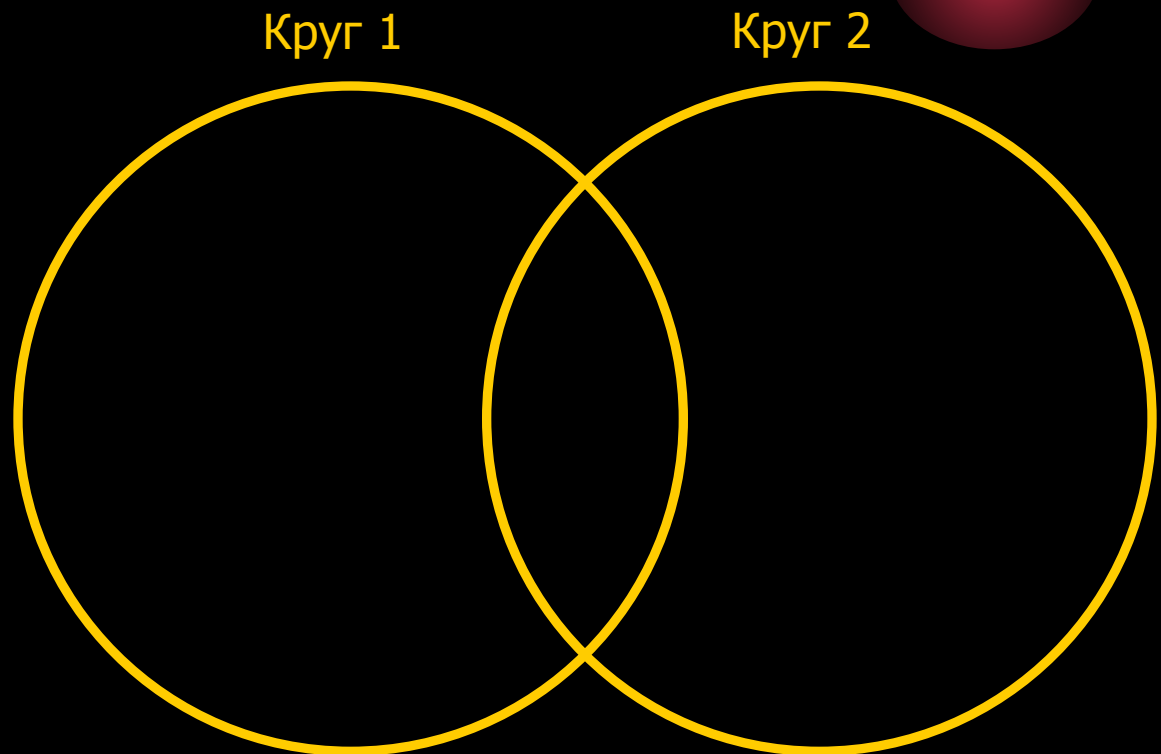
III гр. - 1 е (Элемент - число е, которых не хватает до завершения внешнего электронного слоя)

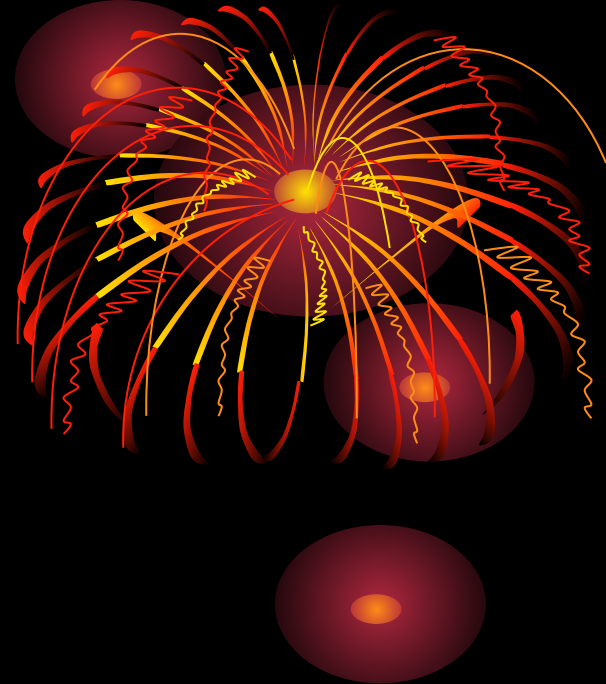
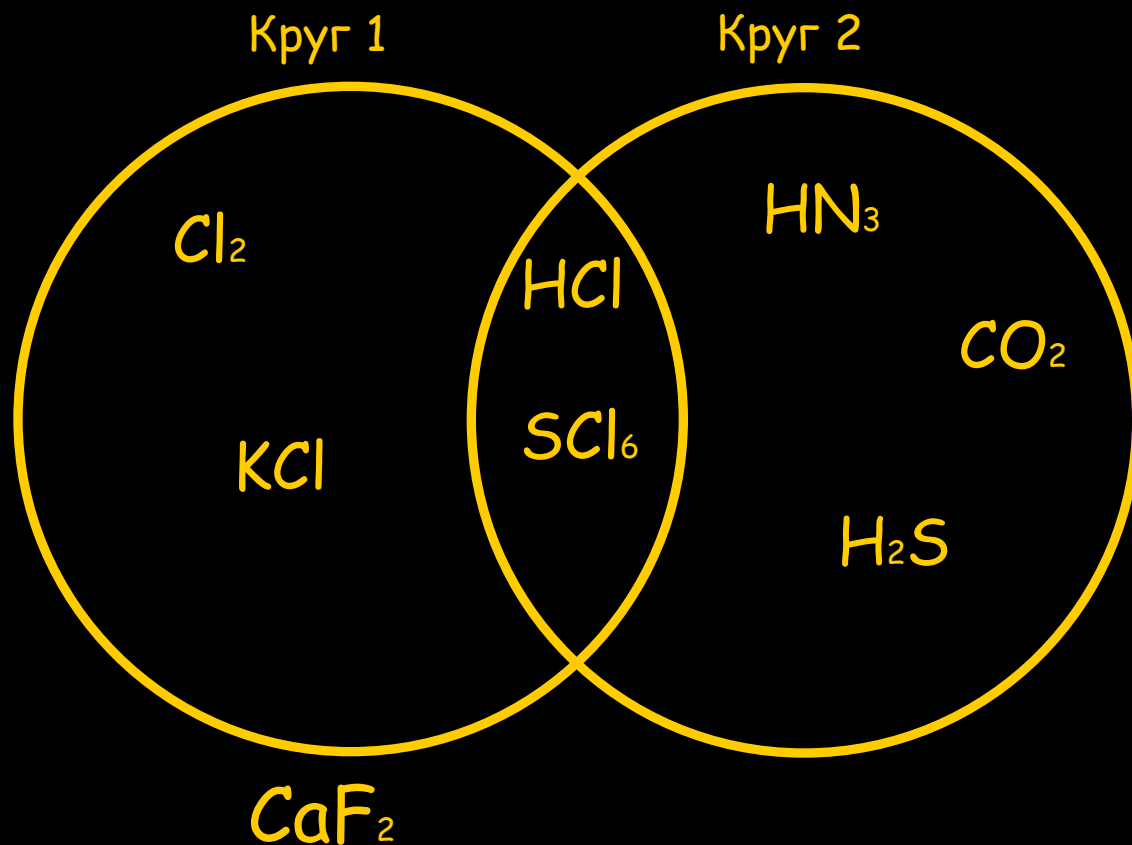


На рисунке изображены пересекающиеся понятия. В круг (1) входят соединения хлора, в круг (2) – соединения с ковалентной полярной связью.

Разместите в этих кругах формулы: NH_3 , Cl_2 , KCl , HCl , SCl_6 , CO_2 , H_2S , CaF_2

Все ли формулы вошли в схему?
Объясните почему.





(не содержит хлора и не является веществом с ковалентной полярной связью)