



Тема урока:

Общая характеристика неметаллов.

Образовательный портал "Мой университет" - www.moi-universitet.ru
Факультет "Реформа образования" - www.edu-reforma.ru

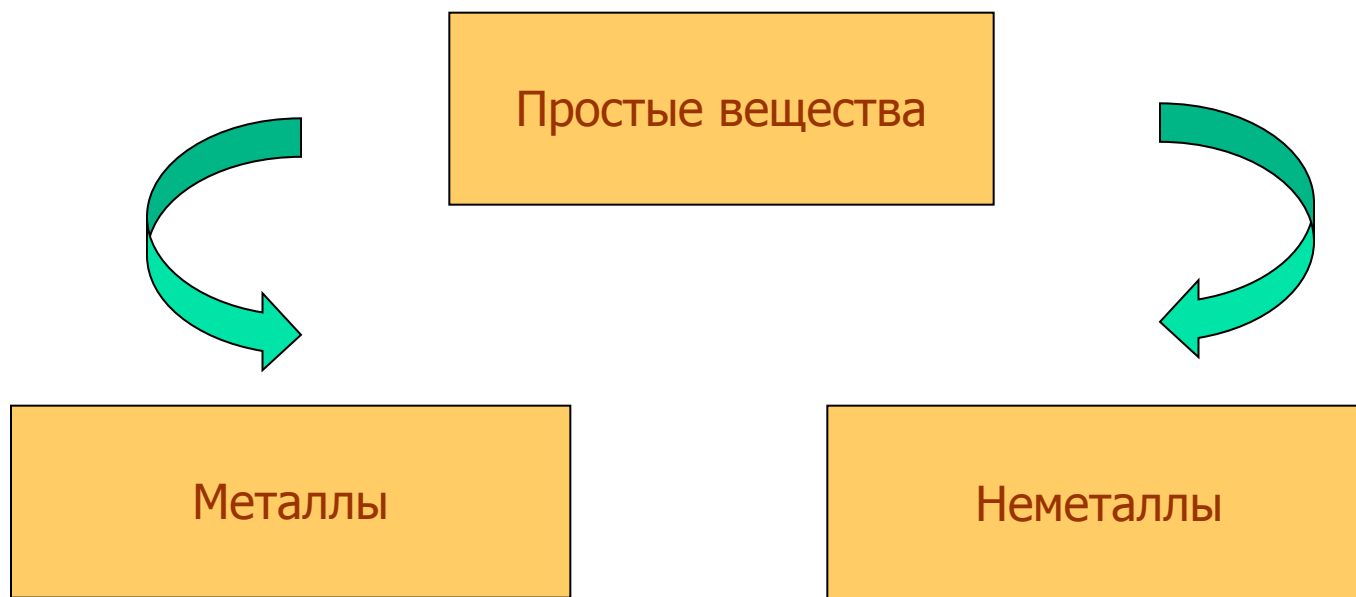


Цели урока:

- Определить положение неметаллов в ПСХЭ;
- Выявить особенности строения атомов элементов-неметаллов;
- Охарактеризовать физические свойства элементов-неметаллов;
- Рассмотреть состав воздуха и его компоненты (кислород, озон)



Классификация химических элементов



Образовательный портал "Мой университет" - www.moi-universitet.ru
Факультет "Реформа образования" - www.edu-reforma.ru



Положение неметаллов в ПСХЭ

группы \ периоды	I	III	IV	V	VI	VII
1	H					
2		B	C	N	O	F
3			Si	P	S	Cl
4				As	Se	Br
5					Te	I
6						At



Сравнение особенностей строения атомов простых веществ

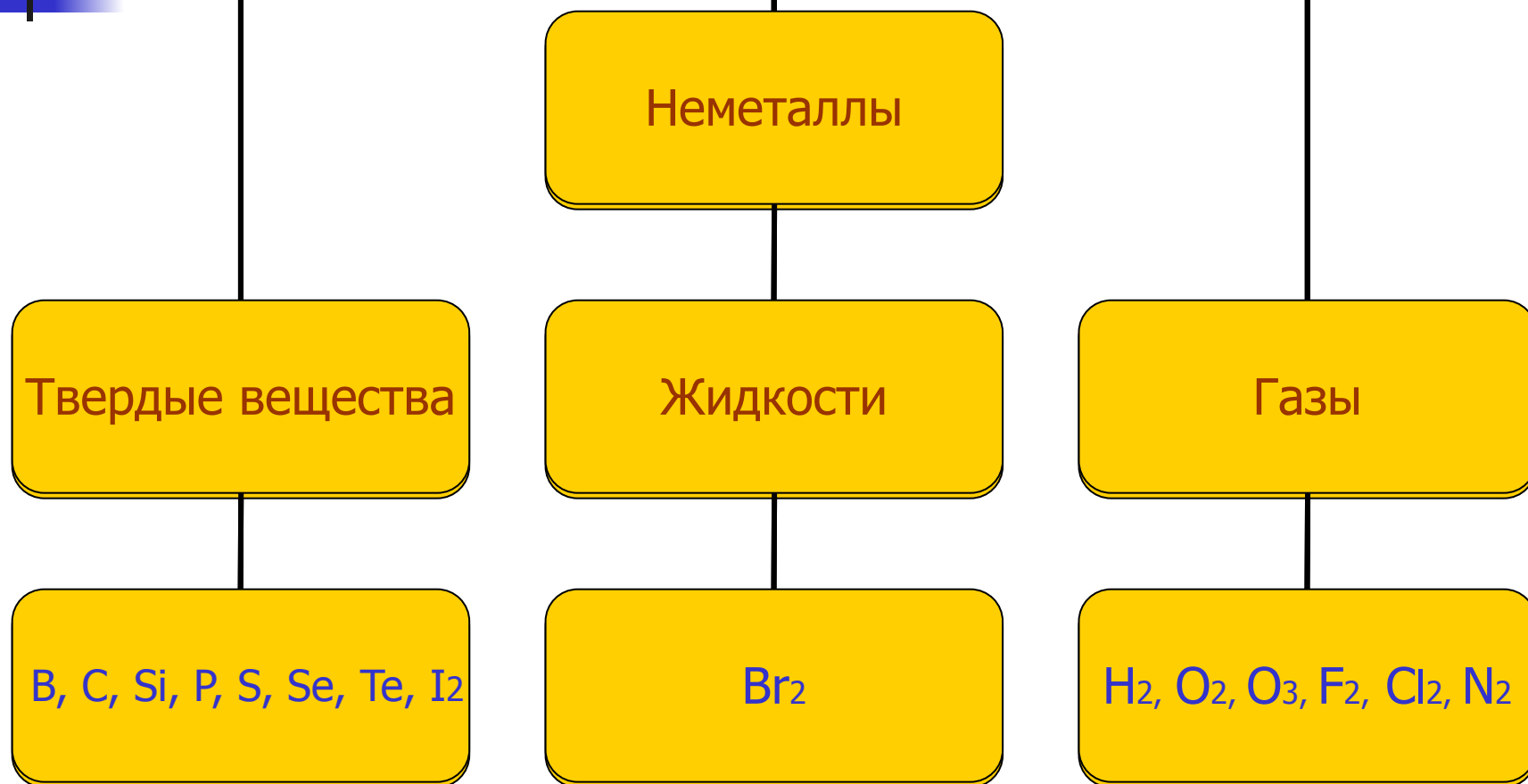
Простые вещества	Атомные радиусы	Число электронов на внешнем энергетическом уровне
Металлы		
Неметаллы		



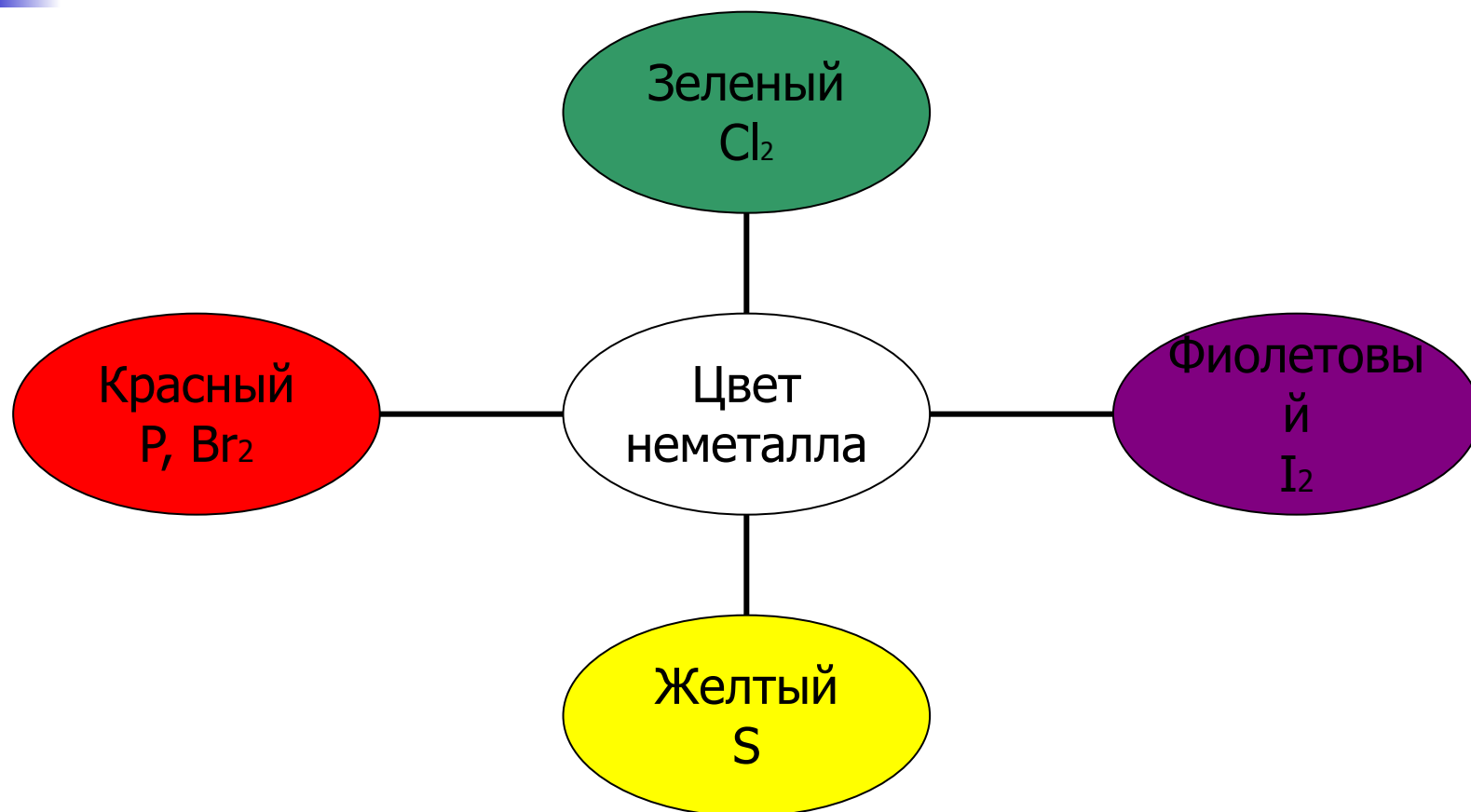
Определение

Неметаллы – это химические элементы, для атомов которых характерно, как правило, наличие на внешнем электронном слое четырех и более электронов и малый радиус атомов по сравнению с атомами металлов.

Агрегатные состояния простых веществ, образуемых неметаллами.

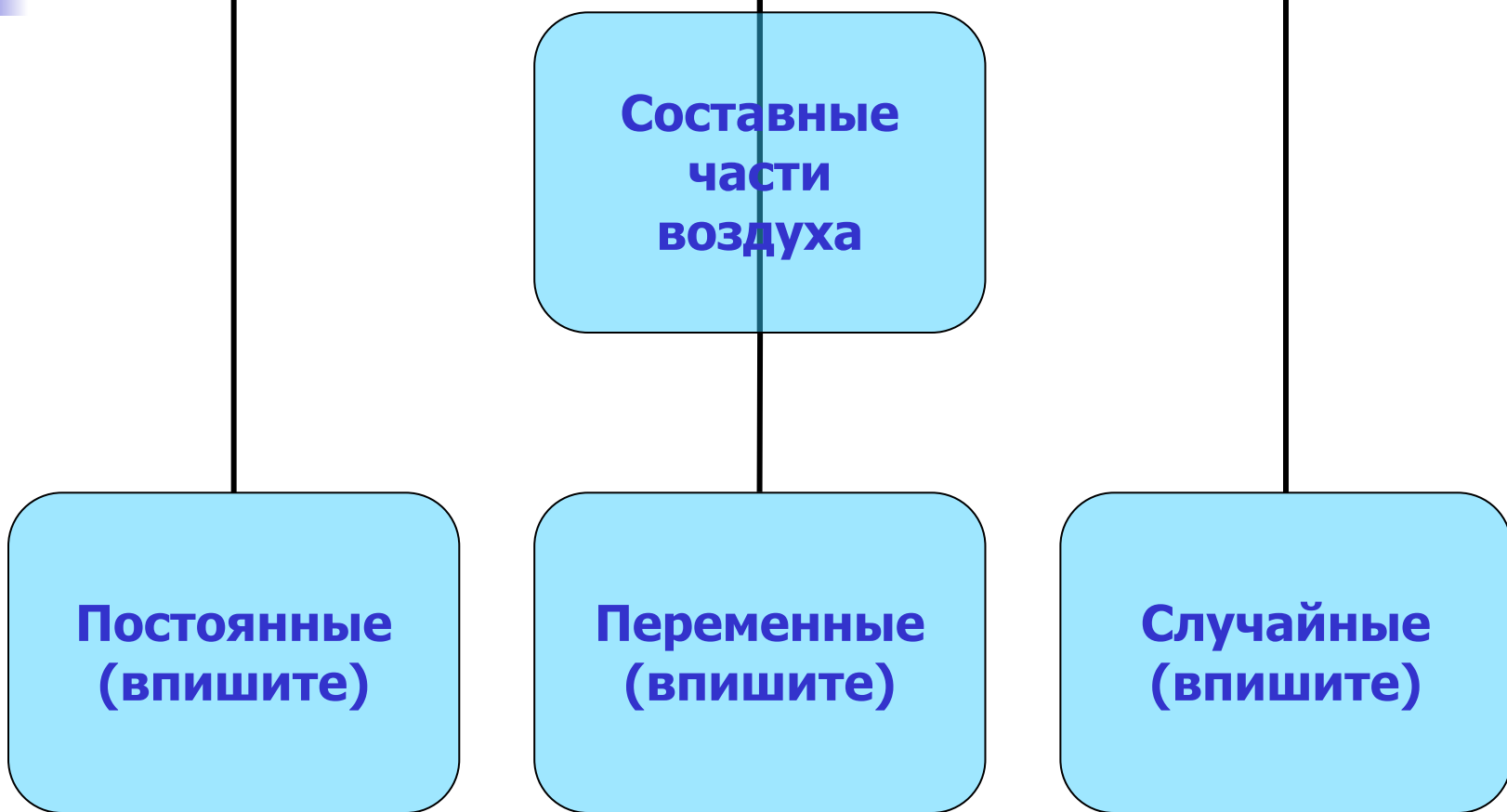


Цвета простых веществ, образованных неметаллами





Задание: заполните блок-схему





Тестовое задание

1. К III группе ПСХЭ относится неметалл:

- A) H
- Б) B
- В) Si

2. Число электронов на внешнем электронном слое атомов неметаллов:

- A) 1-3
- Б) 2-6
- В) 4-8

3. К газообразным неметаллам не относят:

- A) H₂
- Б) Br₂
- В) N₂

4. Для какого неметалла характерен красный цвет?

- A) Cl₂
- Б) I₂
- В) P

5. К постоянным частям воздуха не относят:

- A) N₂
- Б) CO₂
- В) Kr



Домашнее задание

Домашнее задание: изучить
содержание § 15

Выполнить задания:

1-й группе учащихся задание № 3,4

2-й группе учащихся № 1, 2

3-й группе учащихся № 5,6.