

неметаллы

Общая характеристика

Выполнила: Черникнко Люба

Проверила: Потехина Г.В

Неметаллы - это химические элементы, которые могут проявлять свойства как окислителя (принимают электроны), так и восстановителя (отдают электроны).

HeMe – элементы с высокой ОЭО (2 - 4) Исключения : фтор – только окислитель, инертные газы – могут только отдавать электроны.

Гелий, неон и аргон – соединений не образуют.

Неметаллы

Неметаллы – это химические элементы, которые образуют в свободном виде простые вещества, не обладающие физическими

свойствами металлов.

Например:

а – углерод

б – сера

в – красный фосфор

г – хлор





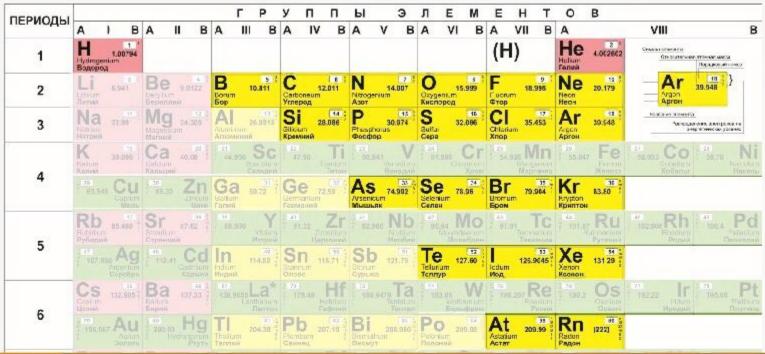
НЕМЕТАЛЛЫ



Пример твердых неметаллов



ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА





Неметаллы — это химические элементы, которые образуют в свободном виде простые вещества, не обладающие физическими свойствами металлов.

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА-НЕМЕТАЛЛЫ

