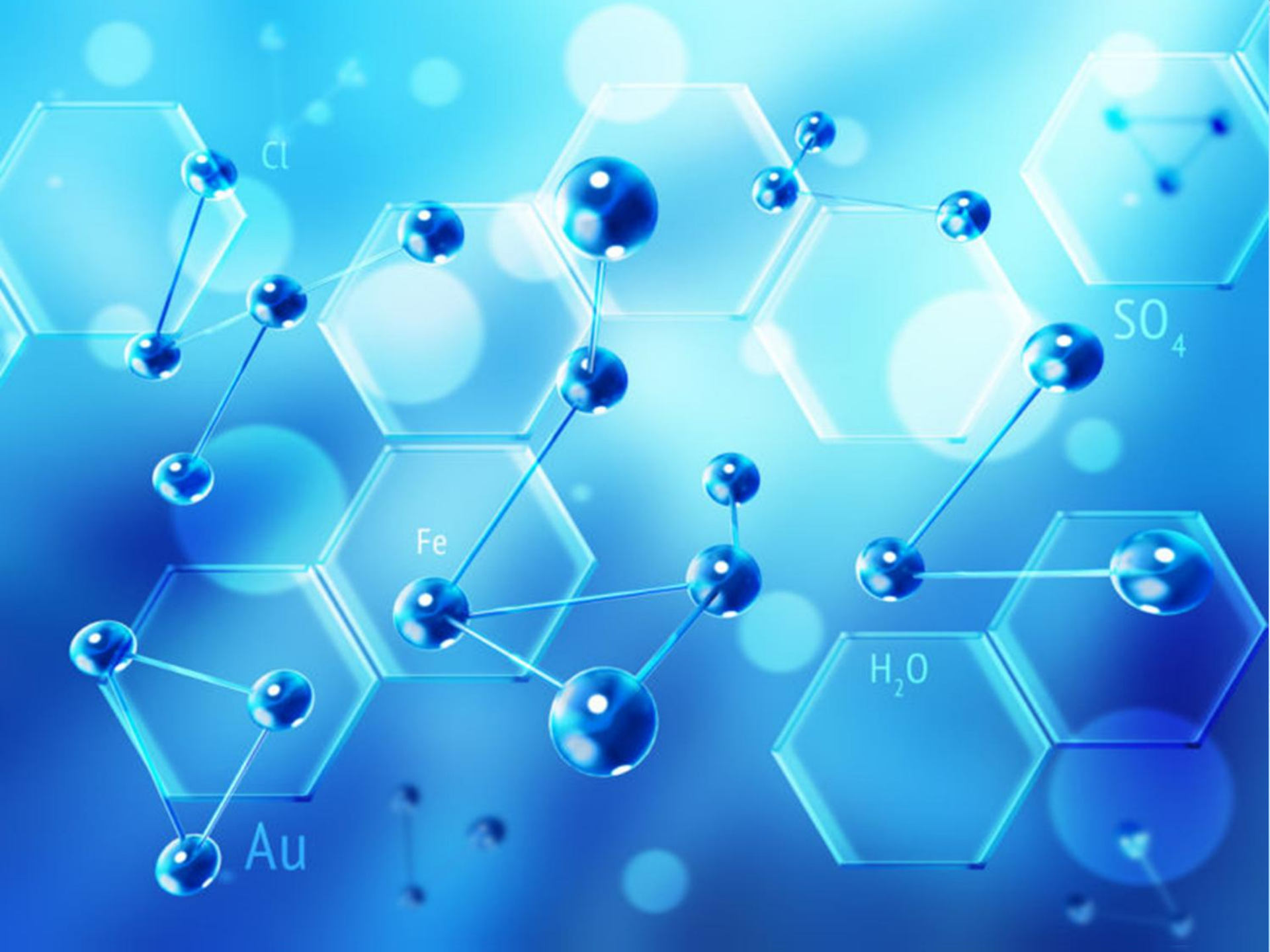


Игра по химии
по теме «Атомы химических
элементов. Простые
вещества »
8 класс



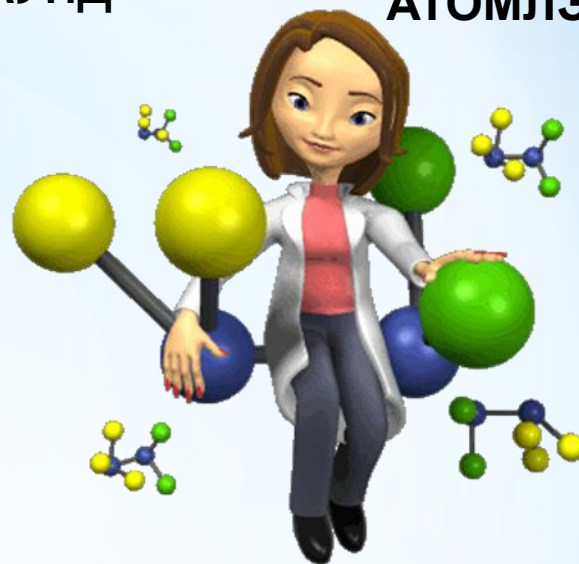
1 РАУНД



НАУЧНЫЙ

2 РАУНД

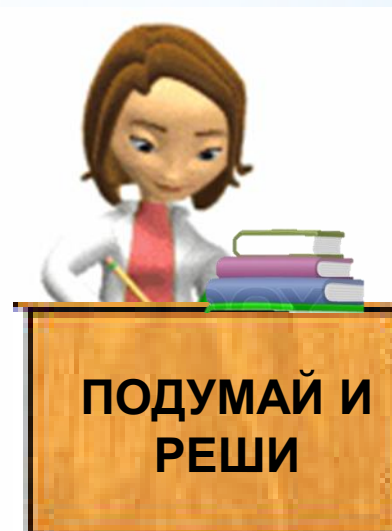
АТОМЛЭНД



3 РАУНД



4 РАУНД

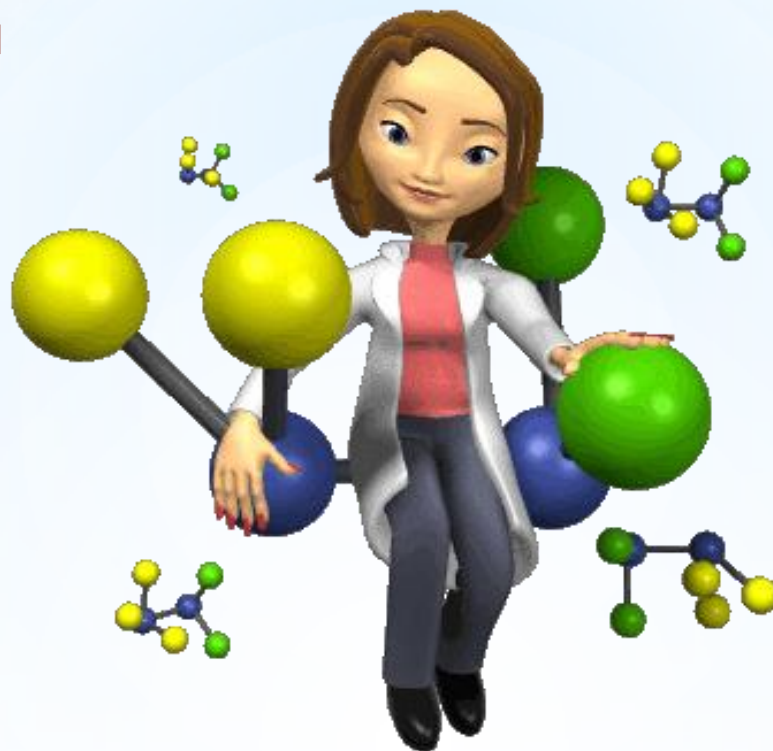


1 РАУНД



НАУЧНЫЙ

2 РАУНД



АТОМЛЭНД

Расположите химические
элементы неМе:

I, F, Cl, At, Br

в порядке усиления
ОКИСЛИТЕЛЬНЫХ СВОЙСТВ



At, I, Br, Cl, F



**В пределах одного и того
же периода
неметаллические
свойства...**



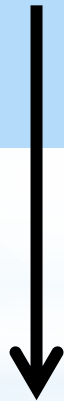
В пределах одного и того
же периода
неметаллические свойства



Усиливаются



**В пределах одной и той же
группы металлические
свойства...**



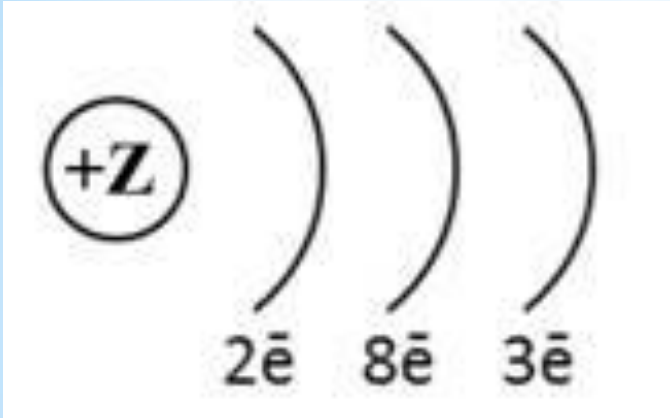
В пределах одной и той же
группы металлические
свойства



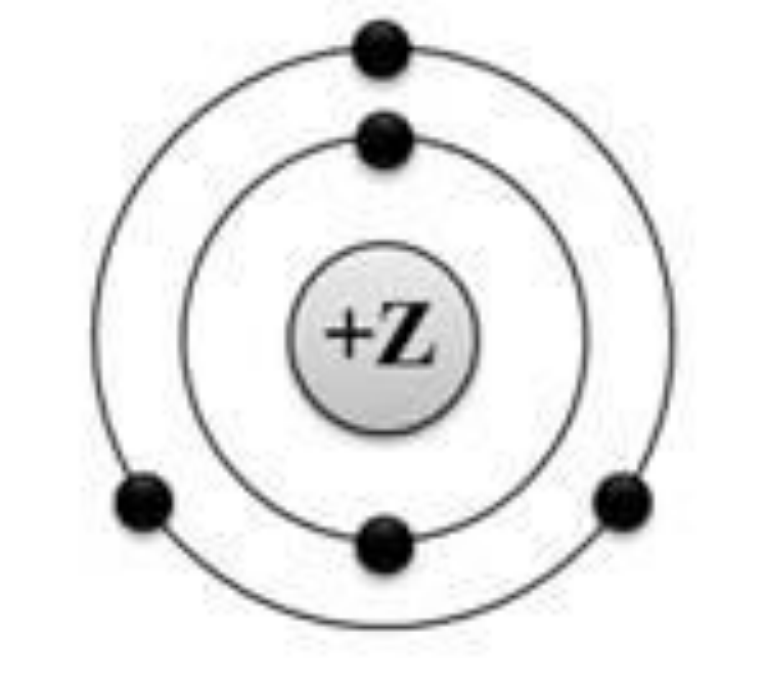
Усиливаются



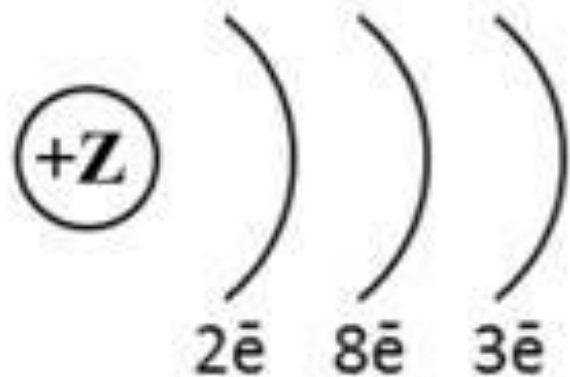
Определите химические элементы



2-го периода VIII группы главной подгруппы

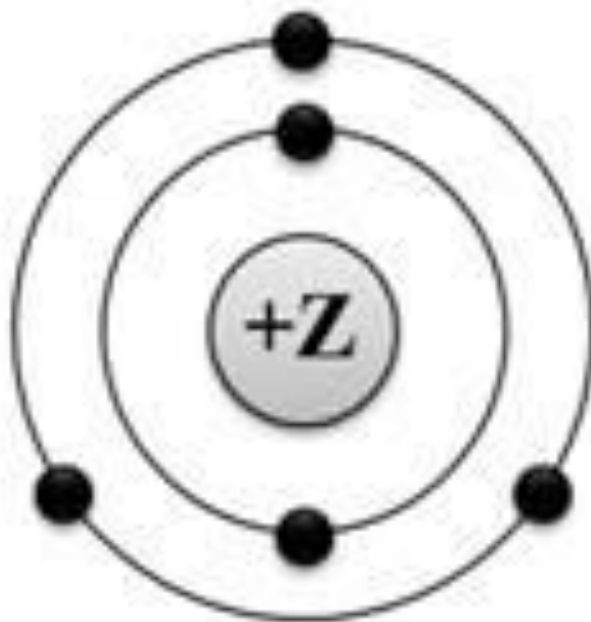


Определите химические элементы



2-го периода VIII
группы главной
подгруппы

Al



Ne

B



Сколько электронов
находится во внешнем
электронном слое атома, в
ядре которого 14
протонов?



4 ē

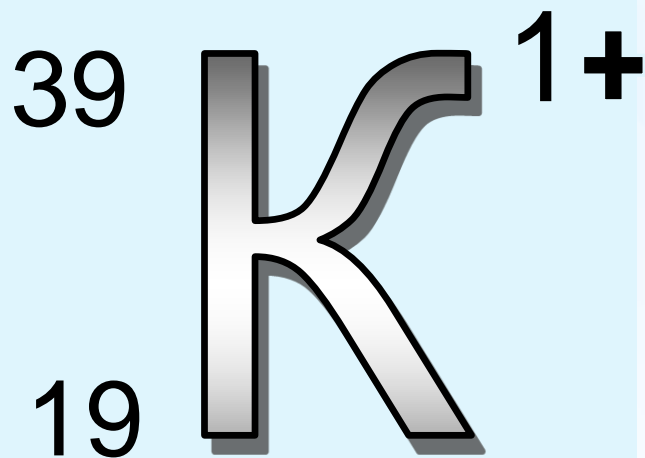
Кремний



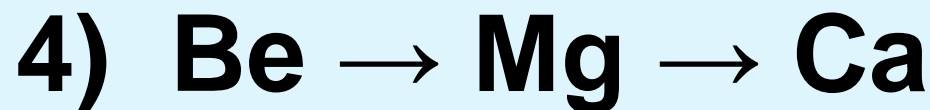
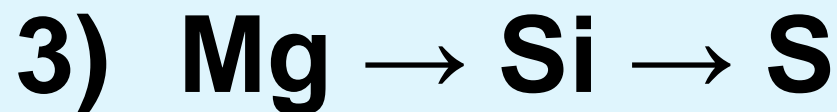
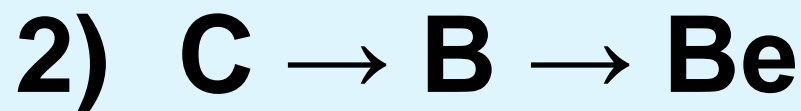
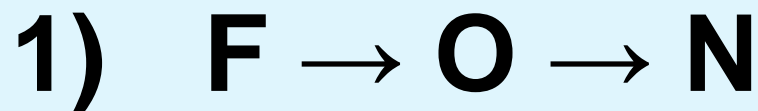
**Сколько протонов,
электронов и
нейтронов содержит
катион K^{1+}**



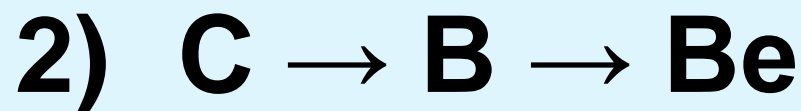
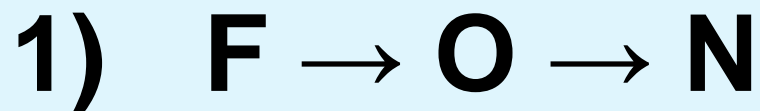
3 балла



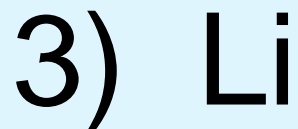
Электроотрицательность химических элементов увеличивается в ряду:



Электроотрицательность химических элементов увеличивается в ряду:



Определите вид химической связи:



Определите вид химической связи:

1) NH_3 ковалентная полярная

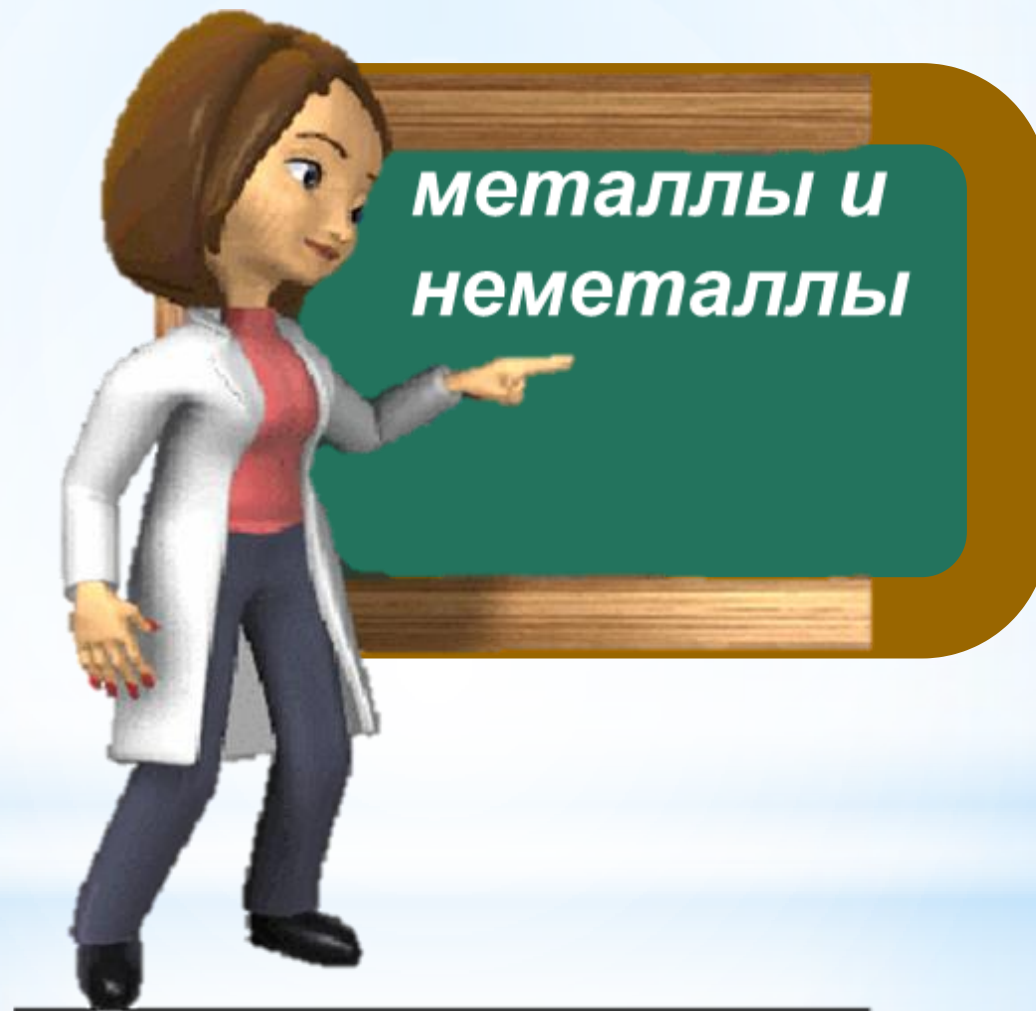
2) CaCl_2 ионная

3) Li металлическая

4) N_2 ковалентная неполярная 



3 РАУНД



Вопрос 1. О каком металле идёт речь?

Подсказка 1. (5 баллов)

Подсказка 2. (4 балла)

Подсказка 3. (3 балла)

Подсказка 4. (2 балла)

Подсказка 5. (1 балл)

Ответ

Вопрос 2. О каком металле идёт речь?

Подсказка 1. (5 баллов)

Подсказка 4. (2 балла)

Подсказка 3. (3 балла)

Подсказка 2. (4 балла)

Подсказка 5. (1 балл)

Ответ

Вопрос 3. О каком металле идёт речь?

Подсказка 1. (5 баллов)

Подсказка 2. (4 балла)

Подсказка 3. (3 балла)

Подсказка 4. (2 балла)

Подсказка 5. (1 балл)

Ответ

Вопрос 4. О каком неметалле идёт речь?

Подсказка 1. (5 баллов)

Подсказка 2. (4 балла)

Подсказка 3. (3 балла)

Подсказка 4. (2 балла)

Подсказка 5. (1 балл)

Ответ

Вопрос 5. О каком неметалле идёт речь?

Подсказка 1. (5 баллов)

Подсказка 2. (4 балла)

Подсказка 3. (3 балла)

Подсказка 4. (2 балла)

Подсказка 5. (1 балл)

Ответ

Вопрос 6. О каком неметалле идёт речь?

Подсказка 1. (5 баллов)

Подсказка 2. (4 балла)

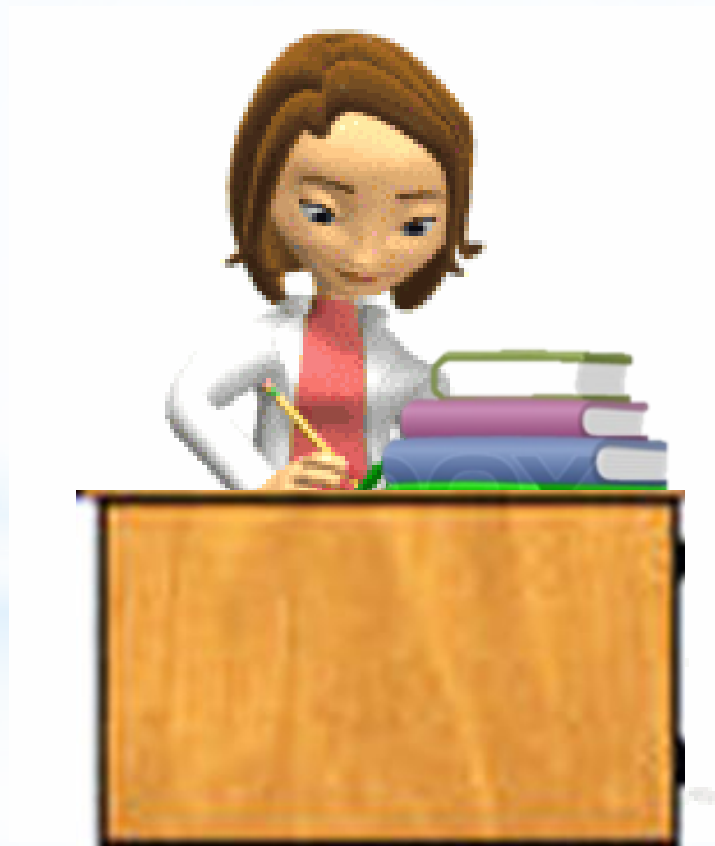
Подсказка 3. (3 балла)

Подсказка 4. (2 балла)

Подсказка 5. (1 балл)

Ответ

4 РАУНД



ПОДУМАЙ И РЕШИ



Рассчитайте (1 балл)

количество вещества,
которое составляет $18 \cdot 10^{23}$
молекул воды



3 Молъ



Решите задачу (3 балла)

Масса азота, занимающего при н.у. объём 112л, равна



140 г



Решите задачу (3 балла)

180 мл воды выпито за 10 глотков. Сколько моль воды содержится в одном глотке воды?



1 моль



Решите задачу (3 балла)

Что тяжелее:

15 л углекислого газа CO_2

или 15 л сернистого газа SO_2 ?



сернистый газ SO_2



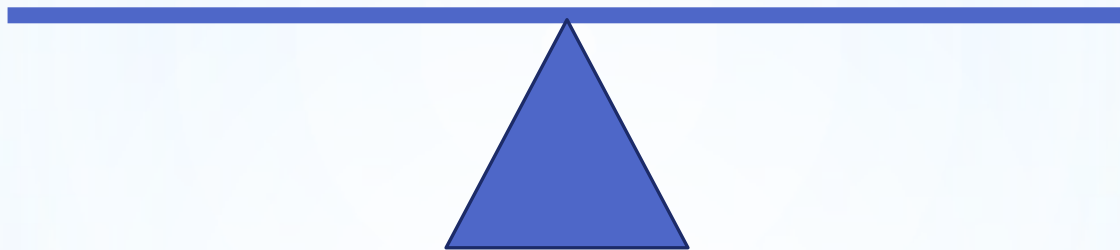
Реши задачу (3 балла)

Останутся ли весы в равновесии, если на одну чашу весов поместить 0,5 моль глюкозы $C_6H_{12}O_6$, а на другую - 2,25 моль оксида магния MgO ?



90г

90г



МОЛОДЦЫ

оло

