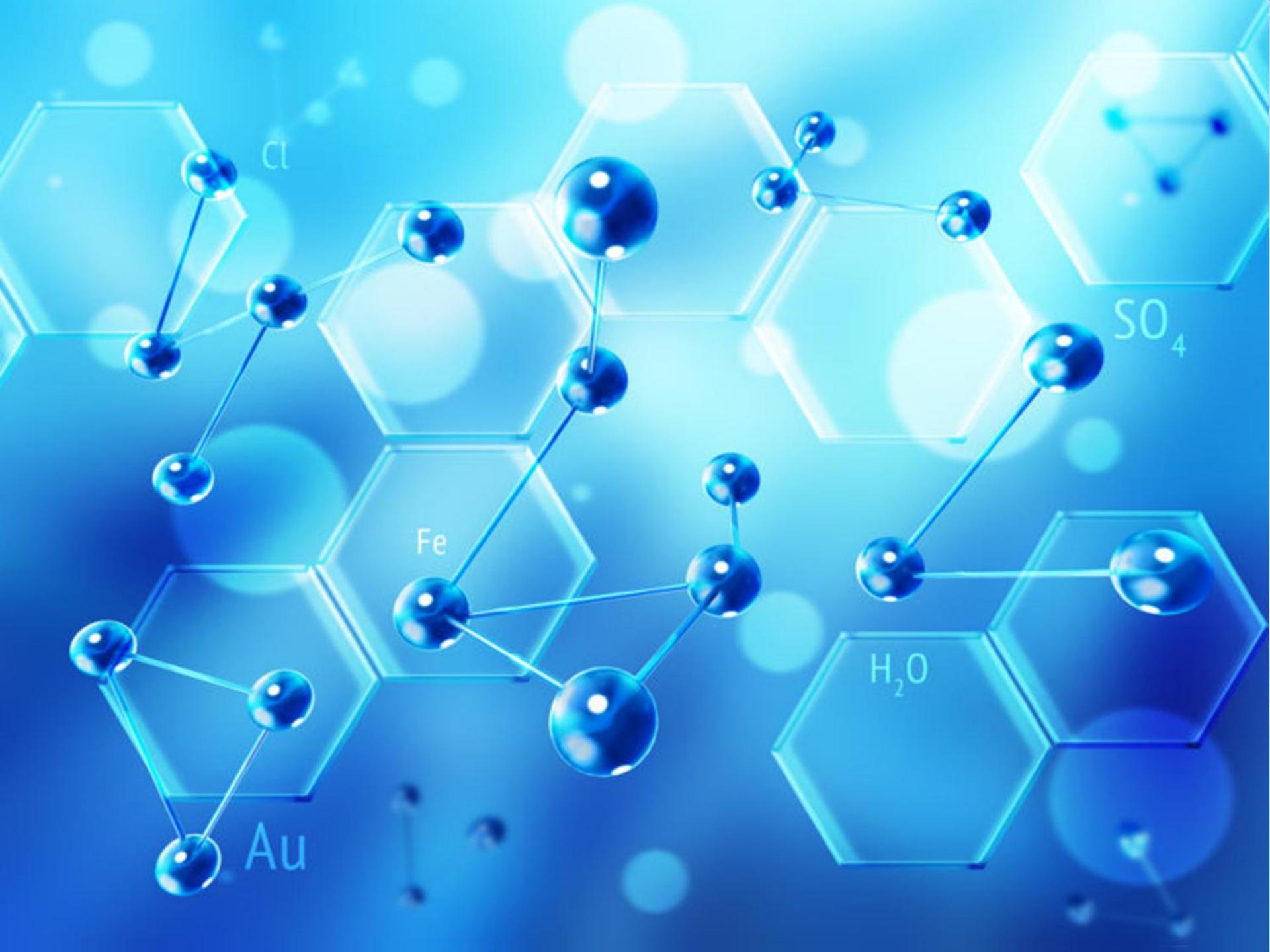


Игра по химии по теме «Атомы химических элементов. Простые вещества » 8 класс

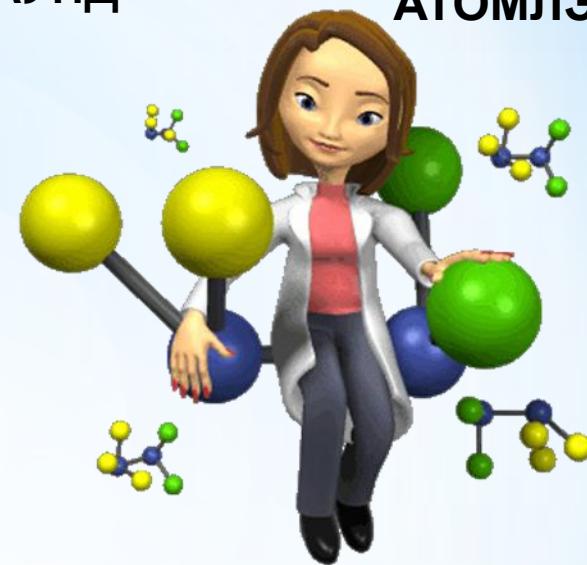


1 РАУНД



НАУЧНЫЙ

2 РАУНД

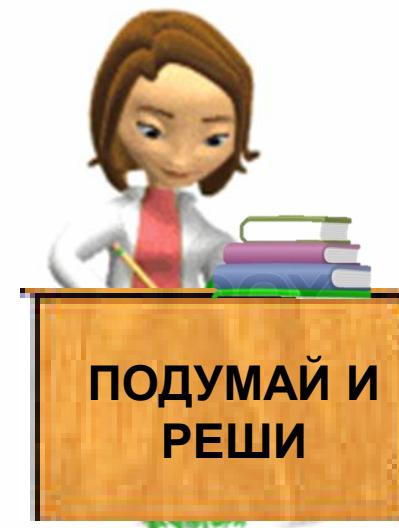


АТОМЛЭНД

3 РАУНД



4 РАУНД



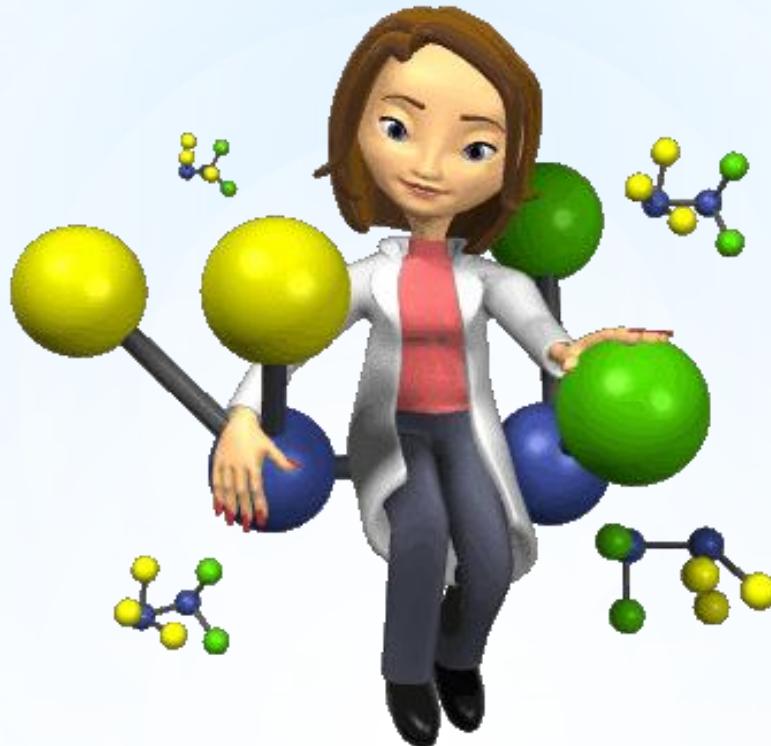
1 РАУНД



НАУЧНЫЙ
РАУНД



2 РАУНД



АТОМЛЭНД



Расположите химические
элементы неMe:

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

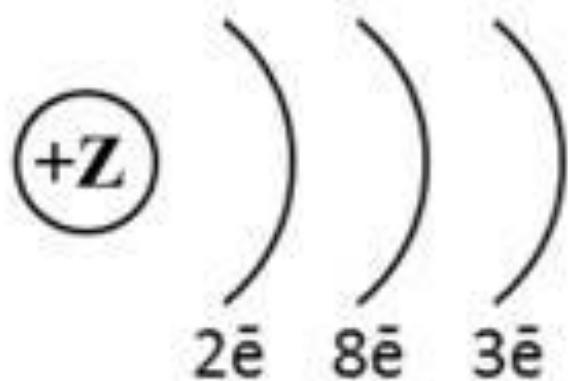


Усиливаются

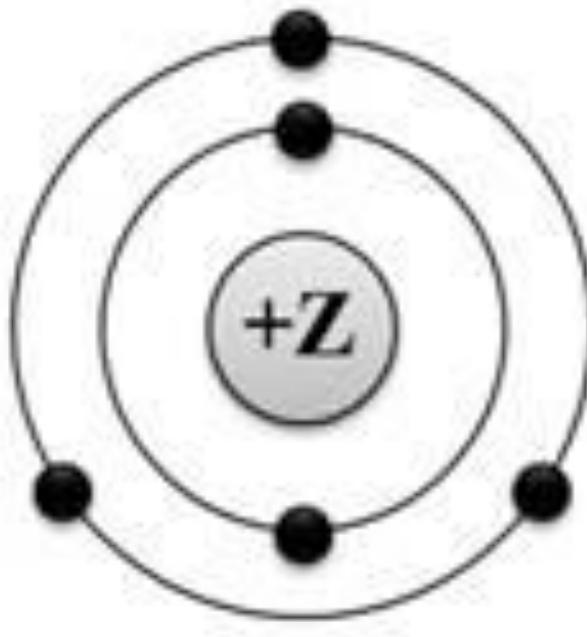


3 балла

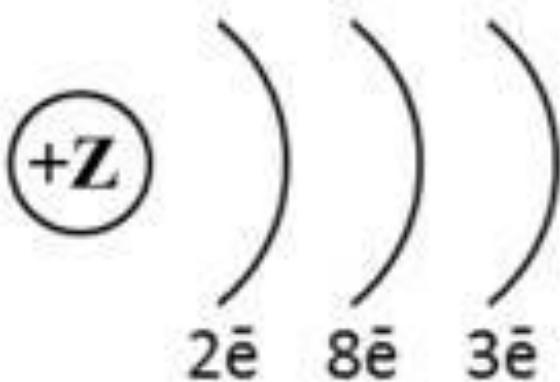
Определите химические элементы



2-го периода VIII
группы главной
подгруппы

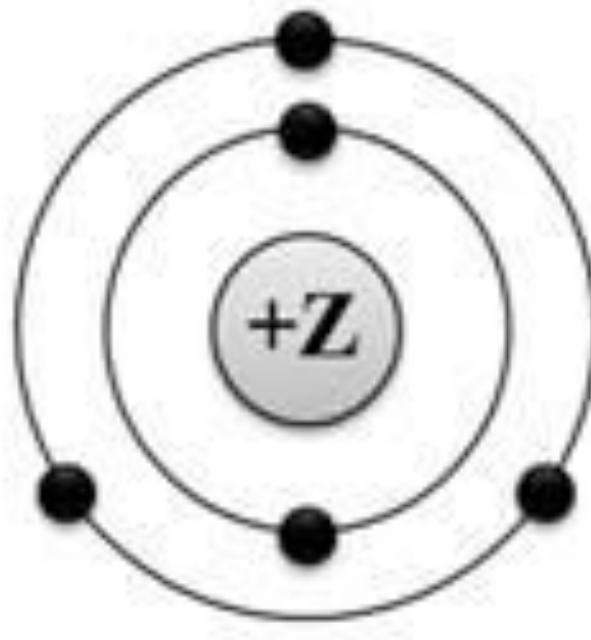


Определите химические элементы



2-го периода VIII
группы главной
подгруппы

Al



Ne

B



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



4 е

Кремний

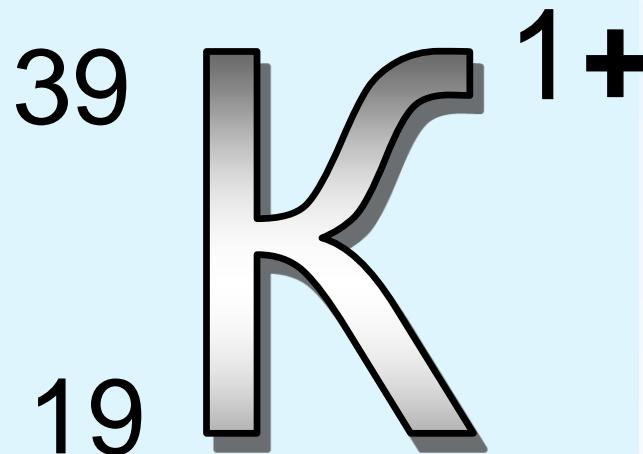


**Сколько протонов,
электронов и
нейтронов содержит**

катион K^{1+}



3 балла



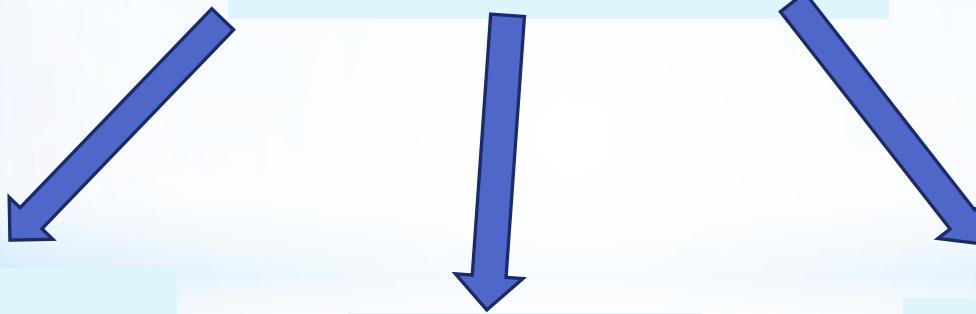
19

39

$19p^+$

$20n^0$

$18\bar{e}$



Электроотрицательность химических элементов увеличивается в ряду:

- 1) F → O → N
- 2) C → B → Be
- 3) Mg → Si → S
- 4) Be → Mg → Ca



Электроотрицательность химических элементов увеличивается в ряду:

- 1) F → O → N
- 2) C → B → Be
- 3) Mg → Si → S
- 4) Be → Mg → Ca



4 балла

Определите вид
химической связи:

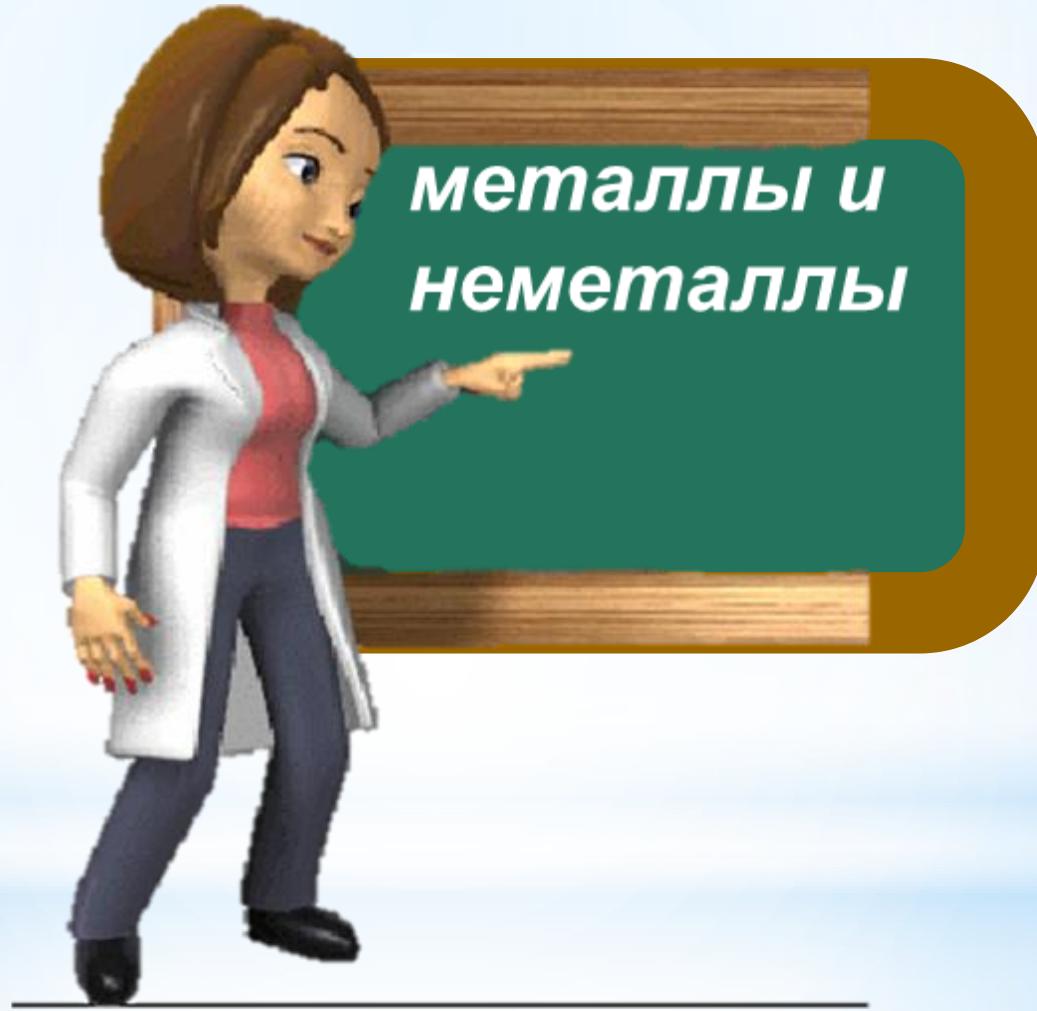


Определите вид химической связи:

- 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)

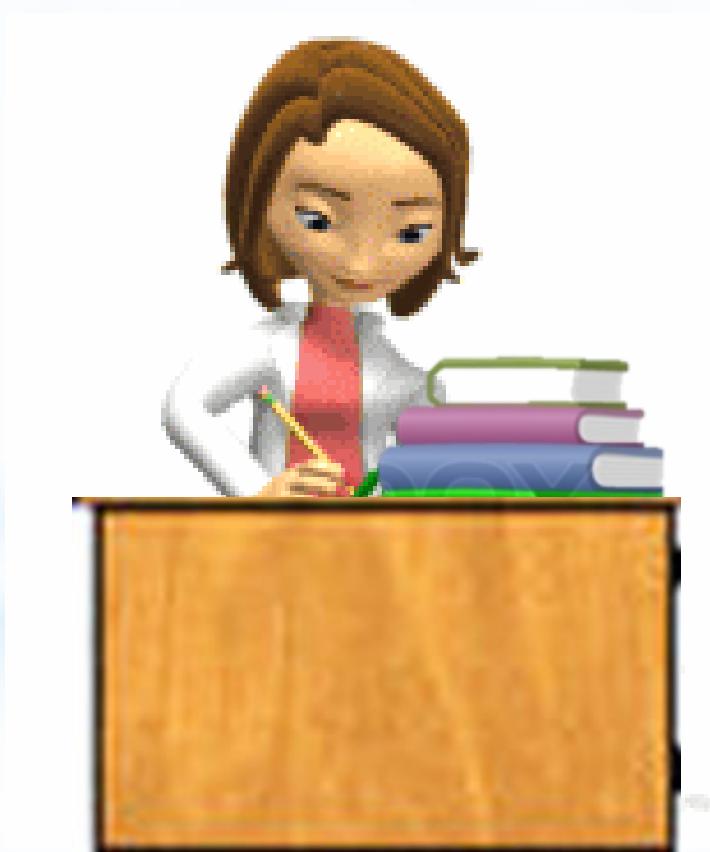
Подсказка 3. (3 балла)

Подсказка 4. (2 балла)

Подсказка 5. (1 балл)

Ответ

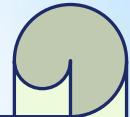
4 РАУНД



ПОДУМАЙ И РЕШИ



Рассчитайте (1 балл)



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



З Моль



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)

1

Что тяжелее:

15 л углекислого газа CO_2

или 15 л сернистого газа SO_2 ?



сернистый газ SO_2



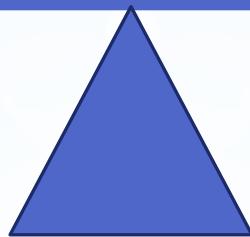
Реши задачу (3 балла)

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

