

Самостоятельная работа

1. Белый фосфор построен из молекул:

1) P_8 3) P_4

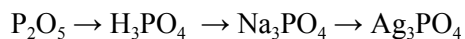
2) P_6 4) P_2

2. Степени окисления фосфора в ортофосфате кальция и в фосфиде кальция равны соответственно:

1) +5 и +3 3) +5 и -3

2) +3 и -3 4) -3 и +5

3. Напишите уравнения реакций следующих превращений:



1.

2.

3.

4. Важнейшие минералы фосфора включают в свой состав:

1) Na_3PO_4 3) $(NH_4)_3PO_4$

2) K_3PO_4 4) $Ca_3(PO_4)_2$

Самостоятельная работа

1. Белый фосфор построен из молекул:

1) P_8 3) P_4

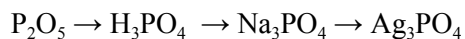
2) P_6 4) P_2

2. Степени окисления фосфора в ортофосфате кальция и в фосфиде кальция равны соответственно:

1) +5 и +3 3) +5 и -3

2) +3 и -3 4) -3 и +5

3. Напишите уравнения реакций следующих превращений:



1.

2.

3.

4. Важнейшие минералы фосфора включают в свой состав:

1) Na_3PO_4 3) $(NH_4)_3PO_4$

2) K_3PO_4 4) $Ca_3(PO_4)_2$

