РОБОЧИЙ ЛИСТ «ПОВІТРЯ. ОКСИГЕН»

Порядковий номер _____

ОКСИГЕН

Валентність _____

Група _____

Повітря це _____
_____
_____

Період _____

Оксиген є найпоширенішим за масою елементом _____
_____
_____

Ar _____

Прості речовини ____ , _____

✓ Обчисліть, в якій із сполук масова частка Оксигену найбільша: Fe_2O_3, Fe_3O_4. Відповідь надати у вигляді розрахунків

_____

_____

✓ Установити послідовність зростання валентності елементів: P_2O_5, SiO_2, SO_3, Cu_2O, NO, B_2O_3.

1._____ 4. _____

2._____ 5. _____

3. _____ 6. _____

✓ Перетворити схему на рівняння:

1. ___NF_3 + ___H_2O = ___HNO_2 +___HF 2. ___ KOH + ___Cr_2O_3 =___ $KCrO_2$ +___ H_2O 3. ___ P_2S_3 + ___ H_2O =____ H_2S + ___H_3PO_3 4. ___ NaBr + ___ Cl_2 = ____ NaCl +___Br_2 5. ___Ca + ____H_2O = __ $Ca(OH)_2$ +___H_2	1. __Na_2O_2 +___CO_2= __Na_2CO_3 +___O_2 2. ___ SO_2+ ___ O_2 = ___ SO_3 3. ___Ca_3P_2 +___H_2O = ___Ca $(OH)_2$ + ___PH_3 4. ___NH_4NO_3= ___N_2 + ___ H_2O+__O_2 5. ___ CO + __O_2= ___ CO_2
1.___ CH_4+ ____ O_2 = ___CO_2 +___ H_2O 2.___NCl_3 + ___ H_2O = ____ HClO +___ NH_3 3.____ Cr_2O_3 + ___C = ___ Cr + ___CO 4.___ SiO_2 + ___ HF = ___ SiF_4 +__ H_2O___ 5.__KOH + ___ H_3PO_4 = ___ K_3PO_4 +___ H_2O	1. ___CuS+__O_2= ___SO_2+___CuO 2. ___$KClO_3$+___P=___P_2O_5+___KCl 3. ___K_2SO_3+___O_2=____K_2SO_4 4. ___Al+ ____HCl=____$AlCl_3$+___H_2 5. ___B+____O_2=____B_2O_3