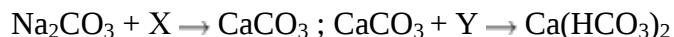


Интернет-тестирование по химии для отбора в 3Ш СУНЦ 2014-15

1. Сколько атомов кислорода содержит 0,1 моль медного купороса?

2. В схеме превращений



буквами "X" и "Y" обозначены вещества:

- 1) X – CaO, Y – HCl;
- 2) X – Ca(NO₃)₂, Y – CO₂ и H₂O;
- 3) X – CaF₂, Y – CO₂ и H₂O;
- 4) X – CaCl₂, Y – CO₂ и H₂O

3. В 1 л воды растворили при н.у. 44,8 л газообразного иодоводорода. Определите массовую долю растворенного вещества (в %) в полученном растворе.

4. Углерод проявляет свойства восстановителя в реакциях:

- 1) Mg + CO₂ ;
- 2) FeO + CO ;
- 3) MgO + CO₂ ;
- 4) C + H₂ ;
- 5) Ca + CO₂ ;
- 6) CuO + CO ;
- 7) CaO + CO₂ ;
- 8) Li + CO₂ ;
- 9) NiO + CO ;
- 10) CaO + CO₂

5. В избытке воды массой В г растворили А г оксида бария BaO . Какова будет массовая доля С вещества, которое получилось в образовавшемся растворе?

- 1) C = A/(A + B);
- 2) C = 153A/171(A + B);
- 3) C = 171A/153(A + B);
- 4) C = 171A/(153A + B);
- 5) C = A/B

6. Кусок металлического цезия массой 66,5 г сожгли в атмосфере кислорода (кислород в избытке). Продукт сгорания поместили в сосуд, содержащий 44 г диоксида углерода. Какова масса полученного газа (в г)?