1. Скорость реакции углерода с кислородом не зависит от

1) температуры
2) общего давления
3) степени измельченности углерода
4) количества продукта реакции

2. Скорость реакции азота с водородом определяется как

1) $v = \dfrac{\Delta C(NH_3)}{\Delta t}$
2) $v = \Delta C(N_2)$
3) $v = C(N_2)C(H_2)$
4) $v = \Delta C(N_2)\Delta t$

3. Скорость реакции угарного газа с кислородом определяется как

1) $v = \dfrac{\Delta C(CO_2)}{\Delta t}$
2) $v = \Delta C(CO)$
3) $v = C(CO)C(O_2)$
4) $v = \Delta C(CO)\Delta t$

4. С наибольшей скоростью при комнатной температуре взаимодействуют

1) цинк (гранулы) и кислород
2) цинк (гранулы) и соляная кислота
3) цинк (порошок) и кислород
4) цинк (порошок) и соляная кислота

5. С наибольшей скоростью при комнатной температуре взаимодействуют

1) цинк и кислород
2) соляная кислота и раствор карбоната натрия
3) натриевая щелочь и алюминий
4) оксид кальция и вода

6. В реакции

$$2N_2O_5(г.) = 4NO_2(г.) + O_2(г.)$$

скорость разложения $N_2O_5\ (г.)$ равна 0,016 моль/(л·мин). Чему равна скорость образования $NO_2\ (г.)$ (в моль/(л·мин))?

1) 0,008
2) 0,016
3) 0,032
4) 0,064

7. В реакции

$$2N_2O_5(г.) = 4NO_2(г.) + O_2(г.)$$

скорость образования $O_2(г.)$ равна 0,012 моль/(л · мин.). Чему равна скорость разложения $N_2O_5(г.)$ (в моль/(л · мин.))?

1) 0,006
2) 0,012
3) 0,024
4) 0,048

8. Скорость элементарной реакции $A + B \to P$ зависит от концентраций следующим образом:

1) $v = k \cdot c(A)$
2) $v = k \cdot c(P)/(c(A) * c(B))$
3) $v = k \cdot c(A) \cdot c(B)$
4) $v = k \cdot c(P)$

9. Скорость элементарной реакции $2A \to P$ зависит от концентраций следующим образом:

1) $v = k \cdot (A)$
2) $v = k \cdot c(P)/(c(A)^2)$
3) $v = k \cdot c(A)^2$
4) $v = k \cdot c(P)$

10. С наибольшей скоростью при комнатной температуре взаимодействуют

1) $HCl(р-р)$ и $NaOH(р-р)$
2) $S(тв.)$ и $H_2(г)$
3) $CO2(г)$ и $H_2O(ж)$
4) $FeS_2(тв.)$ и $O_2(г)$

11. С наибольшей скоростью с водой при комнатной температуре реагирует

1) Sr
2) Ca
3) Ba
4) Mg

12. С наибольшей скоростью при комнатной температуре происходит взаимодействие

1) магния с водой
2) цинка с разбавленной уксусной кислотой
3) раствора нитрата серебра с соляной кислотой
4) меди с кислородом