

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) $v = \frac{\Delta C(NH_3)}{\Delta t}$
- 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) $v = \frac{\Delta C(CO_2)}{\Delta t}$
- 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



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



скорость образования $\text{O}_2(\text{г.})$ равна 0,012 моль/(л · мин.). Чему равна скорость разложения $\text{N}_2\text{O}_5(\text{г.})$ (в моль/(л · мин.))?

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

8. Скорость элементарной реакции $\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{P}$ зависит от концентраций следующим образом:

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

9. Скорость элементарной реакции $2\text{A} \rightarrow \text{P}$ зависит от концентраций следующим образом:

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

10. С наибольшей скоростью при комнатной температуре взаимодействуют

- 1) $\text{HCl}(\text{р} - \text{р})$ и $\text{NaOH}(\text{р} - \text{р})$
- 2) $\text{S}(\text{тв.})$ и $\text{H}_2(\text{г})$
- 3) $\text{CO}_2(\text{г})$ и $\text{H}_2\text{O}(\text{ж})$
- 4) $\text{FeS}_2(\text{тв.})$ и $\text{O}_2(\text{г})$

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