***Тест по теме « Скорость химической реакции»***

1. Какой из факторов **не оказывает** влияния на скорость химической реакции в растворах:
2. концентрация веществ
3. использование катализатора
4. использование ингибитора
5. объём реакционного сосуда
6. На скорость химической реакции между раствором серной кислоты и железом **не оказывает** влияния:
7. концентрация кислоты
8. измельчение железа
9. температура реакционной смеси
10. увеличение давления
11. Во сколько раз изменится скорость элементарной реакции

2А + В = А2В, если концентрацию вещества В уменьшить в 2 раза:

1. увеличится в 4 раза
2. уменьшится в 2 раза
3. уменьшится в 4 раза
4. увеличится в 2 раза
5. Как повлияет на скорость элементарной реакции А + В = АВ увеличение концентрации вещества А в 3 раза:
6. скорость увеличится в 3 раза
7. скорость уменьшится в 9 раз
8. скорость уменьшится в 3 раза
9. скорость не изменится
10. Быстрее при комнатной температуре будет протекать реакция между 10% раствором соляной кислоты и:
11. цинком в гранулах
12. большим куском цинка
13. цинком, покрытым медью
14. цинком в порошке
15. В течение одной минуты выделится больше водорода, если для реакции использовать:
16. Zn(гранулы) и CH3COOH (10% раствор)
17. Zn(порошок) и HCl (10% раствор)
18. Zn(гранулы) и HCl (10% раствор)
19. Zn(порошок) и CH3COOH (10% раствор)
20. При увеличении температуры от 10° до 30° С скорость реакции, температурный коэффициент которой γ = 3:
21. возрастёт в 3 раза
22. возрастёт в 9 раз
23. уменьшится в 3 раза
24. уменьшится в 9 раз
25. Для уменьшения скорости химической реакции необходимо:
26. увеличить концентрацию реагирующих веществ
27. ввести в систему катализатор
28. повысить температуру
29. понизить температуру
30. Скорость химической реакции между медью и азотной кислотой зависит от:
31. массы меди
32. объёма кислоты
33. концентрации кислоты
34. объёма колбы
35. Для увеличения скорости реакции 2CO + O2 = 2CO2 + *Q необходимо*

 1) увеличить концентрацию CO

 2) уменьшить концентрацию О2

 3) понизить давление

 4) понизить температуру