Тест по химия, 10. клас

13 въпроса. Огради буквата на верния отговор.

Име: _____ Дата: _____

1. Какво е оксидоредукционна реакция?
а) реакция, при която има пренос на електрони между веществата
б) само нагряване
в) реакция, при която веществата само се разтварят, без пренос на електрони
г) само разтваряне във вода

2. Какво е окисление?
а) разтваряне
б) отдаване на електрони
в) приемане на електрони
г) изпаряване

3. Какво е редукция?
а) топене
б) нагряване
в) отдаване на електрони
г) приемане на електрони

4. Какво е електролиза?
а) горене на вещество
б) разтваряне във вода
в) разлагане на вещество чрез електричен ток
г) разлагане на вещество чрез нагряване на открит пламък

5. Какво показва скоростта на химичната реакция?
а) колко бързо протича реакцията
б) цвета на веществото
в) колко вещество има в съда в началото
г) теглото на съда

6. Какво ускорява химичните реакции, без да се изразходва?
а) тъмнината
б) водата винаги
в) катализаторът
г) студът

7. Какво е химично равновесие?
а) експлозия
б) пълно спиране на правата и на обратната реакция, когато веществата свършат
в) разтваряне
г) състояние, при което скоростите на правата и обратната реакция са равни

8. Какво показва pH скалата?
а) цвета на веществото
б) колко кисел или основен е разтворът
в) колко топъл или студен е разтворът в съда
г) масата на разтвора

Тест по химия, 10. клас (продължение)

9. Каква е стойността на pH за неутрален разтвор (чиста вода)?

а) 1
б) 0
в) 14
г) 7

10. Какво е разтвор?

а) вид метал
б) хомогенна смес от разтворено вещество и разтворител
в) чисто вещество
г) хетерогенна смес от едри неразтворени частици и вода

11. Какво е концентрация на разтвор?

а) колко разтворено вещество има в даден обем разтвор
б) цветът на разтвора
в) обемът на съда
г) колко градуса е температурата на разтвора в даден момент

12. Кой разтвор е кисел според pH?

а) разтвор с pH над 7
б) всеки разтвор
в) разтвор с pH под 7
г) разтвор с pH 7

13. Защо изучаваме скоростта и равновесието на реакциите?

а) за да чертаем графики
б) само за оценки
в) за да управляваме химичните процеси в промишлеността и природата
г) за да запомним формулите, без да ги прилагаме в промишлеността и природата

Резултат: _____ от 13

Реши същия тест онлайн

Играта проверява отговорите веднага: насочи камерата на телефона към кода.

bg.school/igra/chem10-test

Отговори

За проверка от родител или учител. Верният отговор и защо.

1. а) реакция, при която има пренос на електрони между веществата
При нея едно вещество се окислява, а друго се редуцира.

2. б) отдаване на електрони
Окислението и редукцията винаги вървят заедно.

3. г) приемане на електрони
Веществото, което приема електрони, се редуцира.

4. в) разлагане на вещество чрез електричен ток
При електролизата токът предизвиква химична промяна.

5. а) колко бързо протича реакцията
Скоростта зависи от температурата, концентрацията и катализатора.

6. в) катализаторът
Катализаторът ускорява реакцията и се възстановява накрая.

7. г) състояние, при което скоростите на правата и обратната реакция са равни
При равновесие количествата на веществата остават постоянни.

8. б) колко кисел или основен е разтворът
pH под 7 е кисело, 7 е неутрално, над 7 е основно (алкално).

9. г) 7
pH = 7 е неутрално; под 7 кисело, над 7 основно.

10. б) хомогенна смес от разтворено вещество и разтворител
Например солта, разтворена във вода, е разтвор.

11. а) колко разтворено вещество има в даден обем разтвор
Концентрираният разтвор съдържа повече разтворено вещество.

12. в) разтвор с pH под 7
Например лимоновият сок и оцетът са кисели (pH под 7).

13. в) за да управляваме химичните процеси в промишлеността и природата
Контролът на реакциите е в основата на химичната промишленост.