

Как решить задания тестов ЕГЭ
по химии, если знания на
«базовом» уровне.

«Метод исключения»



@ **Игорь Зворыгин** Ученик (4)

На голосовании: 3 года

Подарить стикер! **NEW**

Как легко здать егэ если у всех варианты разные и некто не сможет памочь решить по то му что весь класс тупой ?))

Подготовица уменя неполучица

Оценка: 0 [Рейтинг: 0](#)

Ускорить выбор лучшего ответа



@ **Ksu** Знаток (474)

хорошо подготовиться

Оценка: 0 [Рейтинг: 0](#)

Это лучший ответ



@ **Нюточка** Ученик (117)

Тест легко- методом исключения.

Оценка: 0 [Рейтинг: 0](#)

Это лучший ответ

Исключите лишнее

1. Сантиметр, метр, килограмм, километр, миллиметр.
2. Глубокий, высокий, светлый, низкий, мелкий.
3. Скоро, быстро, постепенно, торопливо, поспешно.
4. Смелый, храбрый, решительный, злой, отважный.
5. Грабеж, кража, землетрясение, поджог, нападение.
6. Футбол, волейбол, хоккей, плавание, баскетбол.
7. Урсы, мумии, крокодилы, детеныш

Решение задач **методом исключения**
предлагает методике **выделения**
ключевых аспектов проблемы и
работу по их разрешению.

Внимательно читать задания и выделять **ключевое слово** или

ключевые слова.

Основные свойства ослабевают в ряду гидроксидов:

1. Лития, калия, цезия;
2. Алюминия, магния, натрия;
3. Кальция, магния, бериллия;
4. Бора, бериллия, лития.

(ориентируемся на нахождение в каждой тройке гидроксидов самого слабого основания, данного в конце ряда)

ответ - 3

В случае **однозначно верного** варианта **ответа** – остановиться на нем и **не рассматривать другие**.

Атомы химических элементов *третьего периода* имеют одинаковое число:

1. Электронов на внешнем энергетическом уровне;
2. Энергетических уровней;
3. Нейтронов;
4. Протонов.

(ключевое словосочетание, позволяет выбрать единственный возможный ответ, соответствующий одинаковому числу энергетических уровней у атомов элементов одного периода, не рассматривать другие варианты)

Если имеется **два возможных верных ответа**, то необходимо выбрать наиболее **типичный вариант**.

Сырьем для производства серной кислоты является:

1. Глауберова соль (десятиводный сульфат натрия);
2. Сероводород;
3. Серный колчедан;
4. киноварь (сульфид ртути(II)).

(ученик, знающий химию на базовом уровне, остановиться на ответах 2 и 3, но, ориентируясь на выбор только одного ответа выберет

При ожоге кислотой кожу необходимо обработать раствором:

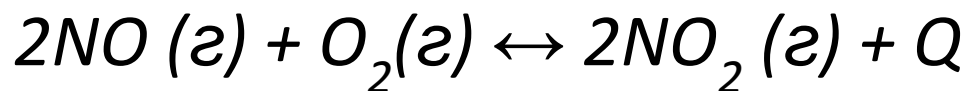
1. Гидроксида натрия;
2. Перманганата калия;
3. Аммиака;
4. Сода.

(Зная, что раствор аммиака – слабое основание, тем не менее нужно отказаться от этого варианта в пользу соды)

ответ - 4

Исключение очевидных неправильных вариантов ответов

Равновесие химической реакции



сместится вправо при:

1. Повышение температуры;
2. Понижение давления;
3. Введение катализатора;
4. Уменьшение концентрации продукта.

(исключается ответ – 3, 1, 2)

Установите соответствие между названием кислоты и формулами веществ, с которыми она взаимодействует.

- | | |
|----------------------------|--|
| А) бромоводородная; | 1) BaCl_2 , Na_2CO_3 , Al ; |
| Б) серная кислота (разб.); | 2) P , Pb , Na_2SiO_3 (р-р); |
| В) серная кислота (конц.); | 3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$, CO_2 , Al_2O_3 ; |
| Г) азотная кислота. | 4) Cl_2 , AgNO_3 , CaO ; |
| | 5) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, SiO_2 , NaCl (р); |
| | 6) NaNO_3 , Cu , $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$. |

ответ- 4162

Спасибо за
внимание