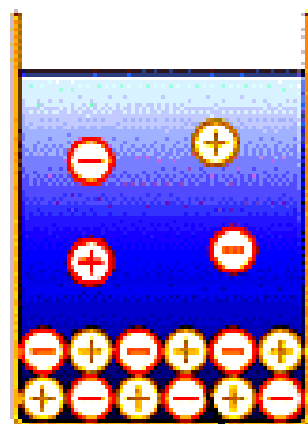


Сильные электролиты

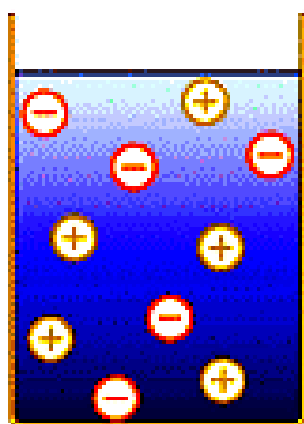
Слабый электролит



а

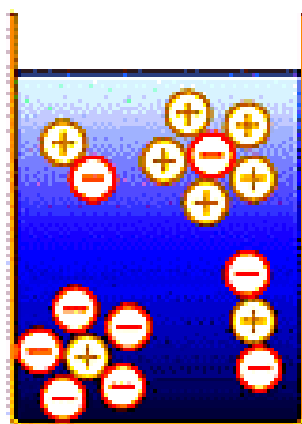
Осадок

Малорастворимый
электролит



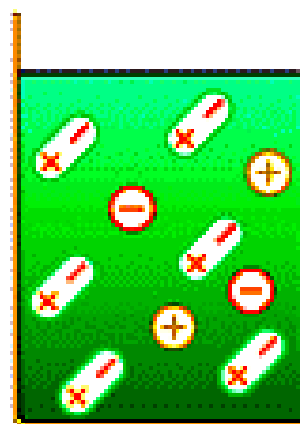
б

Хорошо растворимый
электролит
(разбавленный раствор)



в

Хорошо растворимый
электролит
(концентриров. раствор)



г

Электролитическая диссоциация в ЕГЭ

В7

Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов. Характерные химические свойства кислот. Характерные химические свойства солей: средних, кислых, оснóвных; комплексных (на примере гидроксосоединений алюминия и цинка). Электролитическая диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена

В7

- ▶ В одну из пробирок с осадком гидроксида алюминия добавили сильную кислоту X, а в другую – раствор вещества Y. В результате в каждой из пробирок наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.
 - 1) бромоводородная кислота
 - 2) гидросульфид натрия
 - 3) сероводородная кислота
 - 4) гидроксид калия
- ▶ 5) гидрат аммиака

B7

- ▶ В двух пробирках находился раствор карбоната натрия. В первую пробирку добавили раствор вещества X, а во вторую – раствор вещества Y. В первой пробирке выделился газ, во второй образовался осадок. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.
- ▶ 1) NaOH 2) HNO₃ 3) CO₂
- ▶ 4) NH₄Cl 5) Ba(NO₃)₂

С31

Диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена

- ▶ Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена в водном растворе. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионные уравнения этой реакции.
 - ▶ 1) нитрат марганца (II), 2) дихромат калия,
 - ▶ 3) гидроксид натрия, 4) карбонат цинка,
 - ▶ 5) иодид калия.

С31

Диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена

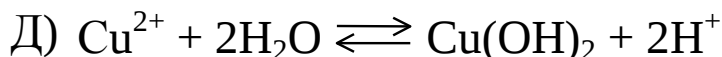
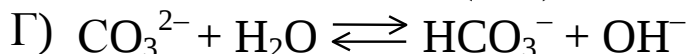
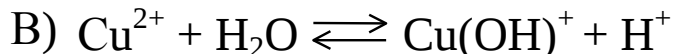
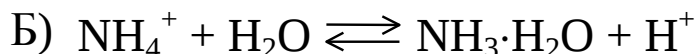
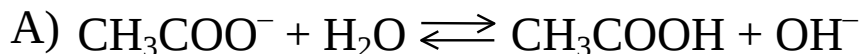
- ▶ Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена в водном растворе. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионные уравнения этой реакции.
 - ▶ 1) сульфат кальция, 2) иодид калия,
 - ▶ 3) карбонат кальция, 4) соляная кислота,
 - ▶ 5) перманганат натрия.

B5

Установите соответствие между формулой соли и молекулярно-ионным уравнением гидролиза этой соли.

ФОРМУЛА СОЛИ

МОЛЕКУЛЯРНО-ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ



1	2	3	4

B4

Установите соответствие между названием соли и отношением её к гидролизу.

НАЗВАНИЕ СОЛИ

ОТНОШЕНИЕ К ГИДРОЛИЗУ

А) пропионат аммония

1) не гидролизуется

Б) сульфид цезия

2) гидролизуется по катиону

В) сульфид алюминия

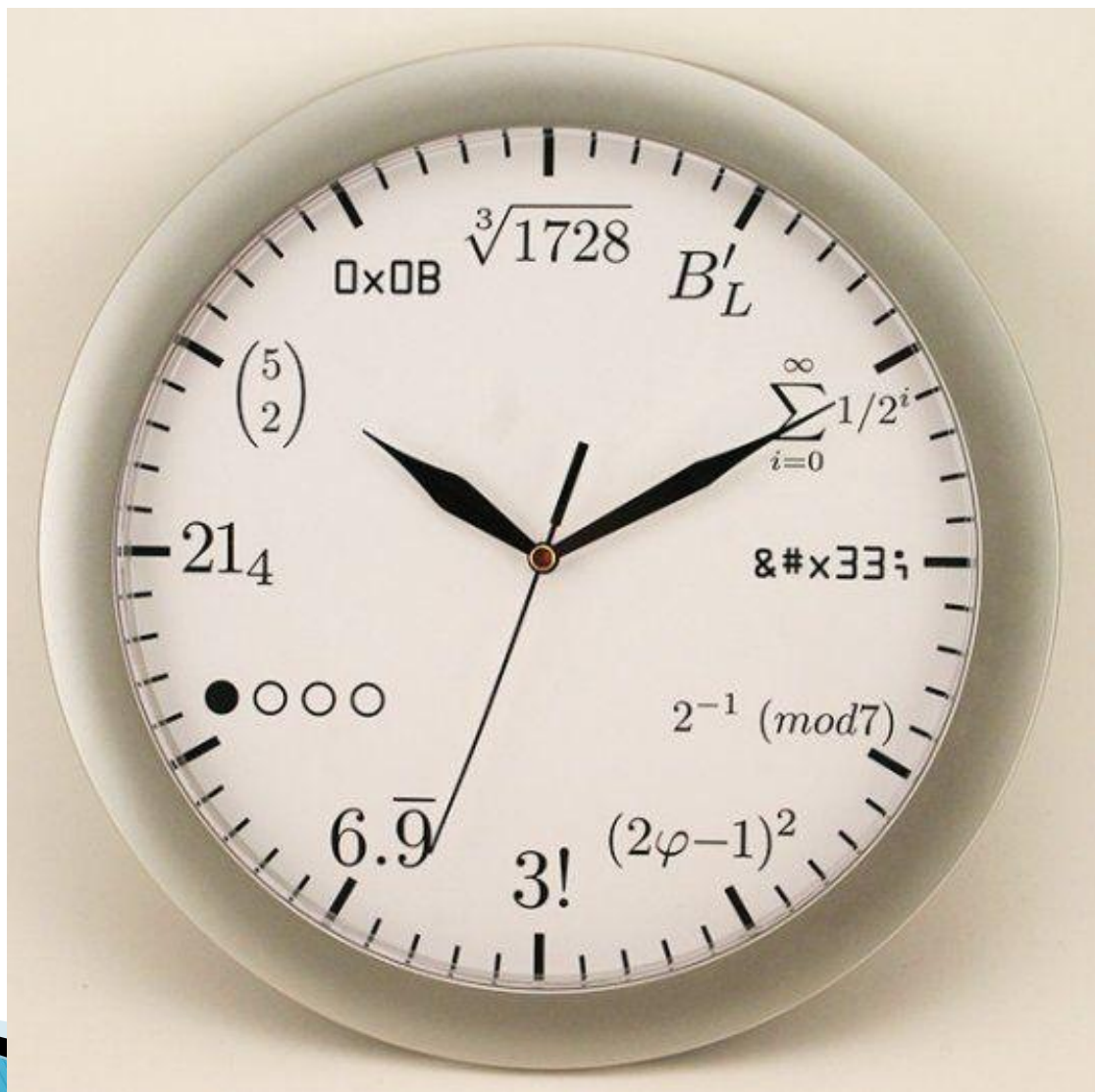
3) гидролизуется по аниону

Г) карбонат натрия

4) гидролизуется по катиону и аниону

А	Б	В	Г

Коды знаний и умений





На пути к поставленной цели...
...преодолевай любые препятствия



Коды знаний и умений

1.2.1	<u>применять основные положения химических теорий (строения атома, химической связи, электролитической диссоциации, кислот и оснований, строения органических соединений, химической кинетики) для анализа строения и свойств веществ.</u>
-------	--

Объяснять:

2.4.3	<u>зависимость свойств неорганических и органических веществ от их состава и строения;</u>
2.4.4	<u>сущность изученных видов химических реакций (электролитической диссоциации, ионного обмена, окислительно-восстановительных) и составлять их уравнения;</u>

Коды знаний и умений



Характеризовать:

2.3.3	общие химические свойства основных классов неорганических соединений, свойства отдельных представителей этих классов;
-------	---

Определять:

2.2.4	характер среды водных растворов веществ.
-------	--