

Kimya fakültəsinin

Əyani şöbəsi Kimya müəllimliyi ixtisası üzrə Ümumi və Qeyri-üzvi kimya fənnindən 2015/2016-cı tədris ilində keçiriləcək Yekun Dövlət İmtahanı sualları

Asan suallar.

1. Kimyanın əsas qanun və anlayışları.
2. Oksidləşmə-reduksiya reaksiyaları.
3. D.İ. Mendeleevin dövrü qanunu və dövrü sistem.
4. Br, J alınmaları və xassələri
5. VI A qrup elementlərinin ümumi xarakteristikası. Oksigen alınması və xassələri.
6. Nitrat, nitrid turşuları alınma üsulları, xassələri.
7. Na, K alınmaları, xassələri.
8. Mg, Ca alınmaları və xassələri.
9. Al birləşmələri və xassələri.
10. C birləşmələri xassələri.

Orta suallar:

1. Kimyəvi əlaqə, kimyəvi əlaqə nəzəriyyələri.
2. Reaksiya sürəti və ona təsir edən amillər. La-Şatelye prinsipi.
3. Kompleks birləşmələr, onların alınma üsulları.
4. Məhlullar, onların xassələri qatılığın ifadə üsulları.
5. Hidrogen-dövrü sistemdə yeri, izotopları, H-alınması və xassələri. H-molekulunun modifikasiyaları
6. VII A qrup elementlərinin ümumi xarakteristikası. F və Cl alınması və xassələri. Molekullarının müqayisəli xarakteristikası.
7. Kükürd alınması və xassələri, kükürdün allotropik şəkildəyişmələri.
8. Kükürdün hidrogenli və oksigenli birləşmələri
9. V A qrup elementlərinin ümumi xarakteristikası, hidrogenli birləşmələri, alınması və xassələri.
10. Azot və fosforlu gübrələr və onların xassələri.

Cətin suallar:

1. Katalitik reaksiyalar.

2.Elektrolitik dissosiasiya.Elektrolitik dissosiasiya nəzəriyyələri.

3.Elektroliz.Elektroliz qanunları.

4.Hidroliz.Duzların hidroliz mexanizmi (AlCl_3 , FeCl_3 , FeCl_2).

5.Suyun codluğu və onun aradan qaldırılma üsullari.

6.Bor birləşmələri xassələri. Boranlar.

7.Si alınması, xassələri. Silikatlar

8.Cu yarımqrupu elementləri (Cu, Au, Ag). Misin birləşmələri və xassələri.

9.Xromun alınması, xassələri.Xromat və bixromatlar.

10. Manqan alınması, xassələri. Manq.anatlar və permanqanatlar.

Dekan:

prof.A.Ə . Əzizov

Fakültə metodiki şurasının sədri:

prof. S.E Məmmədov

Kafedra müdiri:

prof. T.M. İlyası

Вопросы итогового выпускного государственного экзамена по общей и неорганической химии кафедры Общей и неорганической химии для специальности преподаватель химии

Вопросы низкой сложности

1. Основные понятия и законы химии.
2. Окислительно-восстановительные реакции.
3. Периодический закон Д.И.Менделеева и периодическая система элементов
4. Br и I, их получение и свойства
5. Общая характеристика элементов VIA группы. Кислород, его получение и свойства
6. HNO_3 и HNO_2 . Методы их получения и свойства
7. Na, K. Их получение и свойства
8. Mg, Ca. Их получение и свойства
9. Соединения Al, их получение и свойства
10. Углерод, его получение и свойства. Важнейшие соединения углерода.

Вопросы средней сложности

1. Химическая связь. Теория химической связи.
2. Скорость химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Принцип Ле-Шателье
3. Комплексные соединения. Их получение и номенклатура
4. Растворы, их свойства. Способы выражения концентрации растворов.
5. Водород, его нахождение в периодической системе, изотопы, получение и свойства. Модификации молекулы водорода.
6. Общая характеристика элементов VIIA подгруппы. Cl, F и сравнительная характеристика их молекул
7. Сера, ее получение и свойства. Модификации серы
8. Водородные и кислородные соединения серы.
9. Общая характеристика элементов VA подгруппы, их водородные соединения, получение и свойства
10. Азотные и фосфорные удобрения, их получение и свойства.

Сложные вопросы:

1. Каталитические реакции
2. Электролиз. Законы электролиза
3. Электролитическая диссоциация. Теория электролитической диссоциации
4. Гидролиз, механизм гидролиза солей AlCl_3 , FeCl_3 , FeCl_2
5. Жесткость воды и пути ее устранения
6. Бор, его получение и свойства. Бораты
7. Кремний его получение и свойства. Силикаты
8. Элементы подгруппы Cu. Соединения меди и их свойства
9. Получение хрома. Хроматы и бихроматы
10. Mn, его получение и свойства. Манганаты и перманганаты.

Декан химического факультета _____ проф. А.А.Азизов

Председатель Методического
Совета Факультета _____ проф. С.Э.Мамедов

Зав.кафедрой _____ проф. Т.М.Ильяслы