

**ИСПИТНА ПИТАЊА ЗА УСМЕНИ ДЕО РАЗРЕДНОГ, ПОПРАВНОГ,
ДОПУНСКОГ, ИЗБОРНОГ И ИСПИТА ЗА ВАНРЕДНЕ УЧЕНИКЕ ЗА
ШКОЛСКУ 2015/2016**

Подручије рада: Хемија неметали и графичарство

Образовни профил: Хемијско-технолошки техничар, хемијски лаборант, техничар за заштиту животне средине, техничар за фармацеутску индустријску технологију и техничар за козметичку технологију

Предмет: ОПШТА И НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА

1. Мол, молска маса
2. Мол, молска запремина
3. Структура атома. Боров модел атома
4. Енергетски нивои, поднивои и орбитале у атому
5. Принцип изградње периодног система елемената
6. Повезаност структуре атома и периодног система елемената
7. Таласно механички модел атома
8. Јонска веза. Својства јонских једињења
9. Ковалентна веза. Својства ковалентних једињења
10. Оксиди, дефиниција, подела, номенклатура
11. Кисели оксиди
12. Базни оксиди
13. Амфотерни оксиди
14. Киселине, добијање и својства
15. Киселине, подела, номенклатура, дисоцијација
16. Базе, својства, номенклатура, дисоцијација
17. Соли, подела, добијање
18. Соли. Хидролиза соли. Јонске реакције. Неутрализација
19. Оксидо-редукциони процеси
20. Водоник, добијање и својства
21. Кисеоник, добијање и својства
22. I група ПСЕ. Na и једињења
23. II група ПСЕ. Ca и једињења
24. XIII група ПСЕ. Al и једињења
25. XIV група ПСЕ. C и једињења
26. XV група ПСЕ. N и једињења
27. XVI група ПСЕ. S и једињења
28. XVII група ПСЕ. Cl и једињења

**Испитна питања за практични део разредног, поправног,
допунског, изборног и испита за ванредне ученике
за школску 2015/2016**

Подручије рада: Хемија, неметали и графичарство

Образовни профил: Хемијско-технолошки техничар, хемијски лаборант, техничар за заштиту животне средине, техничар за фармацеутску индустријску технологију и техничар за козметичку технологију

Предмет: ОПШТА И НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА

Вежбе:

1. Дестилација саводених ваздушних хлађењем
2. Сублимација јода
3. Одређивање тачке топљења и тачке кључања
4. Реакције метала саводом
5. Ендотермни и екзотермни процеси
6. Кисело-базни индикатори
7. Припрема њера раствора процентне концентрације
8. Припрема њера раствора молске концентрације
9. Киселост раствора и pH вредност