ОБНАВЉАЊЕ ГРАДИВА (\*)

1. Заокружи слова испред тачних исказа о атому:

а) језгро атома је веома ситно у поређењу са његовом величином

б) протони у језгру су електрично неутралне честице

в) сваки атом се састоји од језгра и електронског омотача

г) атом је, као целина, наелектрисан позитивно

2. Заокружи хемијске симболе кисеоника, гвожђа, азота и хелијума

I, Si, He, O, Ni, Cu, Fe, N, Zn, Al

3. Одреди број протона, неутрона и електрона у атому алуминијума, ако је његов атомски број 13, а масени број 27.

Број р+ : \_\_\_\_, број n0 : \_\_\_\_, број е- : \_\_\_\_.

4. Између атома којих елемената се гради ковалентна веза?

5. Напиши на цртама једну од понуђених речи (**отпушта / везује** ) и **број електрона** које атом треба да отпусти или веже како би наведени јон настао :

 О → О2- ( \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_ електона)

 Аl → Al3+ ( \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_ електона)

6. Од датих честица ( јона алуминијума и кисеоника) саставите формулу супстанце са јонском везом \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

7. Представите хемијском симболиком ( симболима и формулама) :

a) десет атома хлора \_\_\_\_\_\_\_\_ б) пет молекула водоника\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в)три молекула воде \_\_\_\_\_\_\_\_\_ г) два атома азота \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8. Одредите валенце хемијских елемената у следећим формулама

KCl, N2O5, NH3, Li2O, CO2, H2O

9. Израчунај релативну молекулску масу следећих једињења

а) Mr ( Ca (OH)2) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) Mr ( Ca3(PO4)2) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10. Раствори могу бити у чврстом, течном и гасовитом агрегатном стању. Агрегатно стање раствора зависи од \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.