



РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
Лесковац, 31. мај и 1. јун 2014. године
ЕКСПЕРИМЕНТАЛНА ВЕЖБА ЗА VII РАЗРЕД

Шифра ученика
(иста као на тесту знања)

Време израде вежбе је 60 минута. Желимо вам успех у раду!

- Испитајте да ли долази до физичке или хемијске промене када се магнезијум помеша са:
А) натријум-хлоридом; Б) раствором сребро-нитрата; В) 5% хлороводоничном киселином (HCl) и
Г) водом којој је додато неколико капи фенолфталеина¹.
- Испитајте да ли долази до физичке или хемијске промене када се натријум-хлорид помеша са:
А) раствором сребро-нитрата; Б) 5% хлороводоничном киселином и В) водом којој је додато
неколико капи фенолфталеина.

На основу запажања одговорите на питања у одговарајућим пољима у табели.

| + | А) NaCl чврст | Б) AgNO ₃ раствор | В) 5% хлороводонична киселина, HCl | Г) H ₂ O + фенолфталеин |
|---------------|---|---|--|---|
| 1. Mg | Заокружите одговор(е) који су сагласни с вашим запажањима. | | | |
| | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена |
| | Заокружите закључак с којим се слажете. | | | |
| | Дошло је до промене. ДА-НЕ | Промена је физичка / хемијска. | Промена је физичка / хемијска. | Промена је физичка / хемијска. |
| 2. NaCl чврст | Заокружите одговор(е) који су сагласни с вашим запажањима. | | | |
| | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена | а) Појављују се мехурићи б) Издваја се талог в) Мења се боја г) Не запажа се промена |
| | Заокружите закључак с којим се слажете. | | | |
| | Промена је физичка / хемијска. | Промена је физичка / хемијска. | Промена је физичка / хемијска. | Промена је физичка / хемијска. |

¹ Фенолфталеин је супстанца чија боја зависи од киселости раствора у коме се налази. У киселом и неутралном раствору фенолфталеин је безбојан, а у базном раствору је ружичаст.

Попуњава Комисија:

| | Освојени поени | Максималан број поена |
|--------------|-------------------------------------|------------------------------|
| 1.А) | | (од укупно 2) |
| 1.Б) | | (од укупно 4) |
| 1.В) | | (од укупно 4) |
| 1.Г) | | (од укупно 4) |
| 2.Б) | | (од укупно 4) |
| 2.В) | | (од укупно 4) |
| 2.Г) | | (од укупно 4) |
| Техника рада | | (од укупно 4) |
| | Укупан број освојених поена: | (од укупно 30) |

Комисија:

- 1) _____
- 2) _____
- 3) _____



РЕПУБЛИЧКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ
Лесковац, 31. мај и 1. јун 2014. године
РЕШЕЊЕ ЕКСПЕРИМЕНТАЛНЕ ВЕЖБЕ ЗА VII РАЗРЕД

| Редни број задатка | Одговори | Поени |
|--------------------|---|--|
| 1.А) | г); НЕ | $1 + 1 = 2$ Заокружен нетачан одговор уз тачан/тачне - 0 поена (примењује се и за остале одговоре) |
| 1.Б) | б); в); хемијска | $2 + 2 = 4$ Заокружен један или оба тачна одговора (б, в) доносе 2 поена |
| 1.В) | а); хемијска | $2 + 2 = 4$ |
| 1.Г) | а); в); хемијска | $2 + 2 = 4$ Заокружен један или оба тачна одговора (а и в) доносе 2 поена због слабе уочљивости мехурића. |
| 2.Б) | б); хемијска | $2 + 2 = 4$ Ако неко поред одговора под б) заокружи и одговор под в), број поена остаје 2. |
| 2.В) | г); физичка | $2 + 2 = 4$ |
| 2.Г) | г); физичка | $2 + 2 = 4$ |
| Техника рада | <ul style="list-style-type: none">• Пресипање течности из бочице у епрувету до максимално трећине запремине епрувете.• Безбедан рад са супстанцама, без њиховог просипања.• Употреба рукавица.• Сређено радно место. | $1 + 1 + 1 + 1 = 4$ |