



# Од осмака до свакога ђака

» ХЕМИЈА «

ОШ „Лазар Костић“ Нови Београд

1. Сваку супстанцу из леве колоне повежи са њеном применом у десној колони:  
Напиши одговарајуће слово на празне црте.

- |                            |                       |
|----------------------------|-----------------------|
| 1. _____ графит            | а) сечење стакла      |
| 2. _____ дијамант          | б) паковање намирница |
| 3. _____ угеник (IV) оксид | в) прављење батерија  |
|                            | г) гашење пожара      |

2. Заокружи слово испред јона:

- а)  $H_2O$
- б)  $H_2$
- в)  $H^+$
- г)  $n^0$
- д)  $e^-$

3. Супстанца чијим сагоревањем се ослобађа довољно енергије за топљење метала је:

- а) кисеоник
- б) водоник
- в) графит
- г) азот

4. У супстанци која има ниску температуру топљења и нерастворна је у води највероватније је заступљена:

- а) јонска хемијска веза
- б) поларна ковалентна веза
- в) неполарна ковалентна веза

5. Непозната супстанца се топи на  $776^\circ C$  и њен растоп (истопљена супстанца) проводи електричну струју. У супстанци је заступљена:

- а) неполарна ковалентна веза
- б) поларна ковалентна веза
- в) јонска веза

6. Испред молекулске формуле соли упиши њен хемијски назив

- |       |                |
|-------|----------------|
| _____ | $(NH_4)_2CO_3$ |
| _____ | $Al_2(SO_4)_3$ |
| _____ | MgS            |
| _____ | $Ca_3(PO_4)_2$ |
| _____ | $Na_2SO_3$     |

7. Пијаћа вода са чесме је:

- а) хемијски елемент
- б) хемијско једињење
- в) хомогена смеша
- г) хетерогена смеша

8. Сваки појам из леве колоне повежи са одговарајућим описом у десној колони. Напиши одговарајуће слово на празне линије

- |                            |  |
|----------------------------|--|
| 1. _____ молекул           | а) најмања честица хемијског елемента                    |
| 2. _____ јон               | б) ненаелектрисана честица која има више од једног атома |
| 3. _____ хемијски елемент  | в) супстанца чији сви атоми имају исти број протона      |
| 4. _____ хемијско једињење | г) супстанца изграђена од најмање две врсте атома        |
|                            | д) честица са различитим бројем протона и електрона      |

9. Одреди валенцу:

- а)  $N_2O$  \_\_\_\_\_
- б)  $NO$  \_\_\_\_\_
- в)  $PbO_2$  \_\_\_\_\_
- г)  $CuO$  \_\_\_\_\_
- д)  $K_2O$  \_\_\_\_\_
- ђ)  $SO_2$  \_\_\_\_\_
- е)  $CaO$  \_\_\_\_\_
- ж)  $FeO$  \_\_\_\_\_
- з)  $HgO$  \_\_\_\_\_
- и)  $Li_2O$  \_\_\_\_\_

10. Напиши формуле следећих једињења:

- а) натријум - оксид \_\_\_\_\_
- б) жива (II) – оксид \_\_\_\_\_
- в) фосфор (V) – оксид \_\_\_\_\_
- г) алуминијум (III) - оксид \_\_\_\_\_
- д) гвожђе (III) - оксид \_\_\_\_\_