

**OGLEDNI PRIMJERAK ZADATAKA IZ KEMIJE  
NA PRIJEMNOM TESTU ZA UPIS U PRVI RAZRED  
PRIRODOSLOVNE GIMNAZIJE**

1. Maseni udio vode u modroj galici iznosi:

- A. 36,1%
- B. 3,61%
- C. 0,0072
- D. 7,21%

2. Broj elektrona u oksidnom ionu je:

- A. 6
- B. 8
- C. 10
- D. 12

3. Kocka načinjena od olova ima duljinu brida 2 cm i masu 90,72 g. Gustoća kocke u  $\text{kg/m}^3$  iznosi:

- A. 12,00
- B. 11340
- C. 11,34
- D. 113,4

4. Dopuni simbolom kemijskog elementa, imenom elementa, formulom spoja i imenom spoja.

Fosfor \_\_\_\_\_ Kobalt \_\_\_\_\_

Cr \_\_\_\_\_ V \_\_\_\_\_

AMONIJAK \_\_\_\_\_  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_

5. Zaokruži kemijsku promjenu.

- A. Rezanje papira
- B. Sušenje rublja
- C. Taljenje kockice leda
- D. Truljenje banane

6. Jedan od produkata reakcije između natrijeve lužine i sumporne kiseline je:

- A. Vodik
- B. Natrijev sulfit
- C. Natrijev sulfat
- D. Natrijev sulfid

7. Koji od sljedećih ugljikovodika će obezbojiti bromnu vodu:
- A. Etan
  - B. Metan
  - C. Eten
  - D. Ciklopentan
8. Napiši i izjednači reakciju gorenja metanola uz dovoljan pristup kisika. Odredi koji je najmanji cijeli broj molekula kisika u izjednačenoj reakciji:
- A. 1
  - B. 2
  - C. 3
  - D. 4
9. Odredi empirijsku formulu spoja u kojemu je maseni udio ugljika 52%, kisika 35%, a vodika 13% .
- A. CHO
  - B. C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O
  - C. CH<sub>3</sub>O
  - D. C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>
10. Na stolu se nalaze tri epruvete napunjene: prva s klorovodičnom kiselinom, druga natrijevom lužinom i treća je napunjena s vodom. Zaokruži točan redoslijed boja fenolftaleina u epruветama.
- A. Ljubičast, bezbojan, bezbojan
  - B. Bezbojan, bezbojan, ljubičast
  - C. Bezbojan, ljubičast, bezbojan
  - D. Ljubičast, ljubičast, bezbojan