**Оксиди – провера знања**

**1. Оксиди су једињења кисеоника и било ког другог елемента.**

тачно нетачно

**2. Валенца кисеоника у оксидима је увек:**

I II III

IV

**3. Oксиди се према понашању у води деле на:**

киселе

базне

амфотерне

неутралне

течне

киселе

слатке

гасовите

**4. Рђање гвожђа је пример:**

тихе оксидације

бурне оксидације

**5. Елементи сталне валенце граде:**

три оксида

један оксид

више оксида

**6. Веза у оксидима неметала је:**

јонска

ковалентна

валентна

7. АI2O3 je:

**aмфотерни оксид**

базни оксид

кисели оксид

**8. Кисели оксиди са водом дају:**

киселине

базу

соли

**9. Неутрални оксиди:**

не реагују са водом

реагују са водом

10. N2O5 је:

азот(V)-оксид

азот-субоксит

азот-диоксид

**11. Сагоревањем угљеник (IV)-оксида настаје угљеник (II)-оксид.**

тачно

нетачно

12. Соли H2SO3 се зову:

нитрати

сулфати

сулфити

13. Амонијак је оксид азота.

тачно

нетачно

14. Апарати за гашење пожара садрже угљеник (IV )-оксид.

нетачно

тачно