**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