



**KLUCZ ODPOWIEDZI**  
**X EDYCJI OGÓLNOPOLSKIEJ OLIMPIADY**  
**Z „CHEMII”**  
skierowanej do uczniów klasy 8 szkoły podstawowej  
dnia 18 listopada 2022r.



**Pytanie 1 (1pkt)**

C

**Pytanie 2 (1pkt)**

D

**Pytanie 3 (1pkt)**

C

**Pytanie 4 (1pkt)**

B

**Pytanie 5 (1pkt)**

A

**Pytanie 6 (2pkt)**

Woda wapienna służy do wykrywania pewnego gazowego tlenku, będącego składnikiem powietrza. Nazwa systematyczna tego gazu to **tlenek węgla (IV)**. Gaz ten powoduje **mętnienie** wody wapiennej.

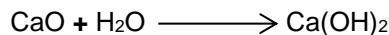
**Pytanie 7 (2pkt)**

Dane są trzy roztwory: roztwór **A** o pH = 1, roztwór **B** o pH = 12 i roztwór **C** o pH = 7.  
Więcej kationów H<sup>+</sup>, niż anionów OH<sup>-</sup> zawiera roztwór oznaczony literą **A**. Lakmus zabarwi się na niebiesko w roztworze oznaczonym literą **B**.

**Pytanie 8 (2pkt)**

HClO<sub>4</sub>

**Pytanie 9 (2pkt)**



**Pytanie 10 (2pkt)**

Roztwory o pH > 7 otrzymano w probówkach nr 1 i 5.  
W probówce nr 3 roztwór przyjął barwę **czerwoną**, a uniwersalny papierek wskaźnikowy zanurzony w probówce nr 4 ma barwę **żółtą**.

**Pytanie 11 (2pkt)**

Stężony roztwór pewnego mocnego kwasu tlenowego o wzorze sumarycznym **HNO<sub>3</sub>** zostawia żółte ślady na dłoniach. Jest to wynik reakcji żółknięcia białek, znanej jako reakcja **ksantoproteinowa**.

**Pytanie 12 (2pkt)**

wodorotlenek magnezu

**Pytanie 13 (2pkt)**

SeO<sub>2</sub> oraz SeO<sub>3</sub>

**Pytanie 14 (2pkt)**

higroskopijną

**Pytanie 15 (2pkt)**

wzór sumaryczny	nazwa systematyczna	nazwa zwyczajowa
NaOH	wodorotlenek sodu	<b>soda żrąca / soda kaustyczna</b>
KOH	wodorotlenek potasu	<b>potaż żrący / potaż kaustyczny</b>