



**KLUCZ ODPOWIEDZI**  
**XII EDYCJI OGÓLNOPOLSKIEJ OLIMPIADY**  
**Z „CHEMII”**  
skierowanej do uczniów klasy 8 szkoły podstawowej  
dnia 17 listopada 2023r.



**Pytanie 1 (1pkt)**

D

**Pytanie 2 (1pkt)**

A

**Pytanie 3 (1pkt)**

C

**Pytanie 4 (1pkt)**

D

**Pytanie 5 (1pkt)**

C

**Pytanie 6 (2pkt)**

Kwasy otrzymano w probówkach nr 2 i 6.  
Roztwory nie zmieniły barwy w probówkach nr 1, 2 i 4.

**Pytanie 7 (2pkt)**

żelazo

**Pytanie 8 (2pkt)**

wody wapiennej

**Pytanie 9 (2pkt)**

wzór sumaryczny	nazwa systematyczna	nazwa zwyczajowa
$\text{SiO}_2$	<b>tlenek krzemu (IV)</b>	<i>krzemionka</i>
$\text{Ca(OH)}_2$	<i>wodorotlenek wapnia</i>	<b>wapno gaszone</b>

**Pytanie 10 (2pkt)**

Dane są trzy roztwory: roztwór **A** o pH = 10, roztwór **B** o pH = 4 i roztwór **C** o pH = 6. Najwięcej kationów H<sup>+</sup> zawiera roztwór **B**. Sok z jagód zabarwi się na zielono w roztworze **A**.

**Pytanie 11 (2pkt)**

różową

**Pytanie 12 (2pkt)**

rośnie / wzrasta / zwiększa się / podnosi się

**Pytanie 13 (2pkt)**

$\text{Pb(OH)}_4$

**Pytanie 14 (2pkt)**

CaO     $\text{H}_2\text{SO}_3$     NaOH    H}\_2\text{SO}\_4     $\text{Al(OH)}_3$     HNO}\_3    SO}\_3     $\text{H}_2\text{CO}_3$

**Pytanie 15 (2pkt)**

higroskopijnych