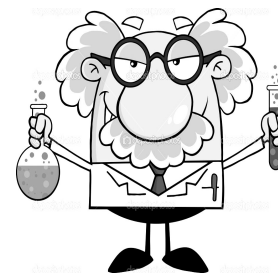




**KLUCZ ODPOWIEDZI**  
**VI EDYCJI OLIMPIADY OGÓLNOPOLSKIEJ**  
**Z „CHEMII”**  
skierowanej do uczniów klasy 8 szkoły podstawowej  
dnia 15 listopada 2019r.



**Pytanie 1 (1pkt)**

C

**Pytanie 2 (1pkt)**

B

**Pytanie 3 (1pkt)**

A

**Pytanie 4 (1pkt)**

D

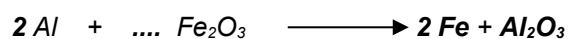
**Pytanie 5 (1pkt)**

A

**Pytanie 6 (2pkt)**

Wodorotlenki otrzymano w próbkach nr **3 i 5**. Roztwory zmieniły barwę w próbkach nr **2, 3 i 5**.

**Pytanie 7 (2pkt)**



**UWAGA!** W miejscu kropek nic niewpisane / 1 / -

**Pytanie 8 (2pkt)**

kwask chlorowodorowy

**Pytanie 9 (2pkt)**

wzór sumaryczny	nazwa systematyczna	nazwa zwyczajowa
SiO <sub>2</sub>	<b>tlenek krzemu (IV)</b>	<b>krzemionka / kwarc</b>
Ca(OH) <sub>2</sub>	wodorotlenek wapnia	<b>wapno gaszone</b>

**Pytanie 10 (2pkt)**

Dane są trzy roztwory: roztwór **A** o pH = 3, roztwór **B** o pH = 11 i roztwór **C** o pH = 8. Roztwór C zawiera więcej kationów H<sup>+</sup>, niż roztwór **B**. Oranż metylowy zabarwi się na czerwono w roztworze **A**.

**Pytanie 11 (2pkt)**

niebieską

**Pytanie 12 (2pkt)**

egzo

**Pytanie 13 (2pkt)**



**Pytanie 14 (2pkt)**

higroskopijnych

**Pytanie 15 (2pkt)**

jonowe