



KLUCZ ODPOWIEDZI
VII EDYCJI OLIMPIADY OGÓLNOPOLSKIEJ
Z „CHEMII”
skierowanej do uczniów klasy 8 szkoły podstawowej
kwiecień 2021r.



Pytanie 1 (1pkt)

A

Pytanie 2 (1pkt)

C

Pytanie 3 (1pkt)

C

Pytanie 4 (1pkt)

B

Pytanie 5 (1pkt)

D

Pytanie 6 (2pkt)

W roztworze, w którym liczba jonów OH^- jest mniejsza, niż liczba jonów H^+ lakmus zabarwi się na **czerwono**. Roztwór ten ma odczyn **kwasowy**.

Pytanie 7 (2pkt)

toksycznym / trującym

Pytanie 8 (2pkt)

Bezbarwna i bezwonna, żrąca, oleista ciecz, cięższa od wody. Zwęгла substancje organiczne. Kwas, o którym mowa ma wzór sumaryczny H_2SO_4 . Mieszanie tego kwasu z wodą jest procesem **egzotermicznym**.

Pytanie 9 (2pkt)

kwaśnych opadów

Pytanie 10 (2pkt)

miedź

Pytanie 11 (2pkt)

Metale znajdujące się w szeregu aktywności metali za wodorem, np. bizmut, rtęć, srebro, mają **mniejszą / niższą** aktywność chemiczną od wodoru i dlatego **nie wypierają** go z kwasów.

Pytanie 12 (2pkt)

Wartościowość fosforu w kwasie o wzorze $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ wynosi **V**,
a wartościowość reszty kwasowej tego kwasu jest równa **IV**.

Pytanie 13 (2pkt)

wodorotlenek sodu i wodór

Pytanie 14 (2pkt)

H_2SO_3 H_2SO_4 HNO_3 H_3PO_4 H_2CO_3

Pytanie 15 (2pkt)

Woda wapienna, służąca do wykrywania CO_2 , to nasycony wodny roztwór wodorotlenku o wzorze sumarycznym $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
Nazwa zwyczajowa tego wodorotlenku to wapno **gaszone**.