

Temat: Poprawa pisemnego sprawdzianu ze związków nieorganicznych i ich znaczenia.

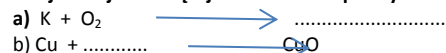
Zadanie 1 (3 pkt.)

Ułóż wzory sumaryczne związków, uwzględniając podaną wartościowość drugiego pierwiastka lub grup.

- a) tlenków: Pb (IV), Al (III).....
b) wodoroków Cl....., Mg (II).....
c) wodorotlenków Fe (II), Fe. (III)

Zadanie 2 (2 pkt.)

Tlenki można otrzymać w wyniku reakcji syntezy pierwiastka z tlenem. Uzupełnij równania podanych niżej reakcji> Pamiętaj o dobraniu współczynników.



Zadanie 3 (3 pkt.)

a) Do wzorów kwasów (A-D) przyporządkuj odpowiednie tlenki kwasowe.

- A. H_2CO_3 I. P_4O_{10}
B. HNO_3 II. CO_2
C. H_2SO_4 III. SO_3
D. H_3PO_4 IV. N_2O_5

A - B - C - D -

b) Zapisz reakcję otrzymywania kwasu węglowego z odpowiedniego tlenku kwasowego.

Zadanie 4 (2 pkt.)

Oceń poprawność zdań. Zaznacz P- jeśli zdanie jest prawdziwe lub F – jeśli jest fałszywe.

1. Grupa wodorotlenkowa może mieć różną wartościowość.	P	F
2. Liczba grup wodorotlenkowych w wodorotlenku zależy od wartościowości metalu.	P	F
3. Sole składają się z niemetalu i reszty kwasowej.	P	F
4. Kwasy beztlenowe otrzymujemy rozpuszczając ich wodorki w wodzie.	P	F

Zadanie 5 (3 pkt.)

Uzupełnij zdania nazwami związków tlenek węgla (II), tlenek węgla (IV), tlenek wapnia, wodorotlenek sodu, kwas chlorowodorowy, kwas azotowy (V)

- a) obecny w żołądku działa bakteriobójczo i aktywuje pepsynę
b) znajduje zastosowanie w budownictwie do otrzymywania wapna gaszonego.
c)..... jest związkiem silnie toksycznym – powoduje zatrucie organizmu, gdyż łączy się trwale z hemoglobina.
d) w reakcji ksantoproteinowej służy do wykrywania białka w produktach.
e)..... jest stosowany m. in do produkcji mydeł oraz środków udrażniających rury.
f) Zestalony, zwany „suchym lodem”, ma zastosowanie w chłodnictwie, ponieważ pobierając ciepło, ulega sublimacji, co pozwala na uniknięcie topnienia tradycyjnych bloków lodowych i tym samym przedostania się wilgoci do żywności.

Zadanie 6 (2 pkt.)

Podaj nazwy podanych związków:

- a) NaOH b) $MgSO_3$
c) $H_2S_{(g)}$ d) H_2PO_4

Zadanie 7 (2 pkt.)

Jednym ze sposobów otrzymywania soli jest reakcja zobojętniania. Napisz równanie reakcji otrzymywania azotanu (V) wapnia $Ca(NO_3)_2$ tą metodą.

Zadanie 8 (2 pkt.)

Wyjaśnij pojęcia:

- a) Rozpuszczalność
b) Stężenie procentowe

Zadanie 9 (3 pkt.)

Oblicz, ile gramów czystego alkoholu etylowego znajduje się w 750 g wodnego roztworu alkoholu etylowego o stężeniu procentowym 40 %.

Zadanie 10 (5 pkt.)

600 g roztworu pewnej substancji o stężeniu 50% oziębiono. Po pewnym czasie wykrystalizowało się 14 g substancji rozpuszczonej. Oddzielono ją od reszty roztworu. Oblicz, jakie jest stężenie powstałego roztworu.

Proszę rozwiązać zadania i przestać na adres bozena.stopa@wp.pl do 6 czerwca, szczególnie te osoby, które nie przestały sprawdzianu z 29 maja i mają oceny niedostateczne oraz te którym grozi jedynka. Proszę też do 6 czerwca przesłać zaległe karty pracy, bo muszę wystawić oceny na koniec roku szkolnego.