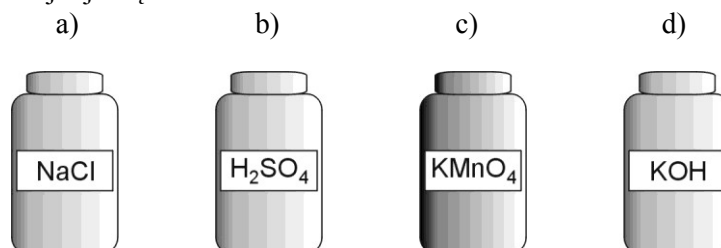


Sprawdzian: Kwasy

Sprawdzian składa się z dwóch części. Część pierwsza zawiera 10 zadań testowych (każde za 1 punkt). W każdym zadaniu należy wskazać jedną poprawną odpowiedź. Część druga składa się z innego typu zadań. Za każde zadanie przewidziana jest inna liczba punktów zamieszczona po numerze zadania. Łącznie można uzyskać 25 punktów. Ostatnie zadanie (z gwiazdką) jest dodatkowe.

Część pierwsza

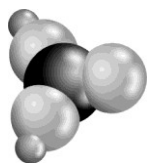
1. W którym naczyniu znajduje się **kwas**?



2. Wartościowość **reszty kwasowej** w kwasie siarkowym(VI) wynosi:

- a) I; b) IV; c) VI; d) II.

3. Na rysunku przedstawiono **model**:



- a) kwasu azotowego(V);
b) kwasu węglowego;
c) kwasu siarkowego(VI);
d) kwasu fosforowego(V).

4. Który z podanych kwasów jest **kwasem beztlenowym**:

- a) kwas siarkowy(IV); c) kwas siarkowodorowy;
b) kwas siarkowy(VI); d) kwas węglowy?

5. Który z kwasów powoduje **żółte** zabarwienie **białka**:

- a) kwas azotowy(V); c) kwas solny;
b) kwas siarkowodorowy; d) kwas siarkowy(VI)?

6. Zlewki zawierały roztwory: I – kwasu solnego, II – wodorotlenku sodu, III – cukru.

W roztworach umieszczono elektrody grafitowe połączone ze źródłem prądu i żarówką. Żarówka **zaświeciła się** po umieszczeniu elektrod:

- a) we wszystkich zlewkach; c) w zlewkach I i III;
b) w zlewkach I i II; d) w zlewkach II i III.

7. Jony: H^+ i S^{2-} powstają w wyniku dysocjacji jonowej:

- a) kwasu solnego; c) kwasu siarkowego(VI);
b) kwasu siarkowego(IV); d) kwasu siarkowodorowego.

8. Uniwersalny papierek wskaźnikowy w roztworze **kwasu octowego** zmieni barwę na:

- a) zieloną; c) niebieską;
b) czerwoną; d) nie zmieni swojej barwy.

15. 3 p. Napisz w punktach, jakie środki ostrożności należy zachować podczas pracy ze stężonym kwasem siarkowym(VI).

1.
2.
3.

16*. Ustal wzór strukturalny, określ wartościowość niemetalu, podaj nazwy i narysuj modele cząsteczek kwasów o podanych w tabeli wzorach sumarycznych.

Wzór sumaryczny	Wzór strukturalny	Wartościowość niemetalu	Nazwa kwasu	Model cząsteczki kwasu
HBrO				
HBrO ₂				
HBrO ₃				
HBrO ₄				