



UNIwersytet GDAŃSKI



DZIAŁ ZAMÓWIEŃ PUBLICZNYCH

Gdańsk, dnia 14.03.2018 r.

L.dz.A120-434/18/SK

DO UCZESTNIKÓW POSTĘPOWANIA

ODPOWIEDŹ NA ZAPYTANIE_2

Dot.: postępowania nr A120-211-15/18/SK – **DOSTAWA DLA WYDZIAŁU CHEMII UNIwersytetu GDAŃSKIEGO WG CZĘŚCI: CZĘŚĆ I: DOSTAWA WZORCÓW ANALITYCZNYCH; CZĘŚĆ II: DOSTAWA PH-METRU LABORATORYJNEGO.**

Zamawiający, na podstawie art. 38 ust. 1 i 2 ustawy z dnia 29 stycznia 2004 roku Prawo zamówień publicznych (tekst jednolity Dz. U. z 2017r. poz. 1579 z późn. zm.), udziela odpowiedzi na pytania zadane do postępowania, przesłane przez Wykonawcę w dniu 07.03.2018r.

Pytanie 1/2

„W SOPZ dotyczącym części II, w podpunkcie 8. znajduje się zapis: "Zasilanie – zarówno z sieci jak i bateryjne.

Czy zamawiający dopuszcza zmianę w brzmieniu powyższego zapisu na: "Zasilanie z sieci, lub bateryjne"

Odpowiedź na pytanie 1/2

Zamawiający nie dopuszcza. W razie awarii energ. niezbędne jest zasilanie bateryjne. Z kolei, bateria ma ograniczony zasób energii, dlatego zasilanie z sieci także jest wymagane.

Pytanie 2/2

„W SOPZ dotyczącym części II, w podpunkcie 1. znajduje się zapis: "Zakres pomiaru / rozdzielczość pH od-2,000 do +19,999".

Czy zamawiający dopuszcza zmianę w brzmieniu powyższego zapisu na: "Zakres pomiaru / rozdzielczość pH od-2,000 do +16,000"

Uzasadnienie:

Odczyn pH powyżej 16,000 nie występuje w środowisku naturalnym".

Odpowiedź na pytanie 2/2

Zamawiający nie dopuszcza - pH zależy od rozpuszczalnika. W przeciwieństwie do powszechnej wiedzy, wartość pH roztworu nie odpowiada ujemnemu logarytmowi stężenia jonów wodorowych H + w roztworze, ale ujemnemu logarytmowi aktywności H + w roztworze: $pH = -\log [a (H +)]$. W różnych rozpuszczalnikach ta sama liczba jonów H + może mieć bardzo różną aktywność, ponieważ są one związane z cząsteczkami rozpuszczalnika o różnej sile. Stąd, istnieje wartość pH powyżej 16,000.

PRZEWODNICZĄCY
Komisji P.zetargowej

STARSZY SPECJALISTA
ds. zamówień publicznych

mgr Sławomir Król