5.1	1	Poprawna odpowiedź: C–1.

5.2	3	*Szkic rozwiązania* I. Zapisanie (w jakiejkolwiek formie) Prawa Pascala na poziomie 16 m głębokości albo na poziomie 14,5 m głębokości, czyli przyrównanie ciśnień wody na zadanym poziomie w zbiorniku i kesonie: $p_{zbiornik} = p_{keson}$ (na poziomie 16 lub 14,5 metrów) II. Użycie wzorów na te ciśnienia: $p_{at} + \rho g H = p_{pow\,kes} + \rho g h$ (na poziomie 16 metrów) *lub od razu:* $p_{at} + \rho g(H - h) = p_{pow\,kes}$ (na poziomie 14,5 metrów) III. Podstawienie wartości i obliczenia: $p_{pow} = 10^5 + 10^3 \cdot 9{,}81 \cdot 14{,}5 = 242\,245$ Pa $= 0{,}242$ MPa
		3 p. – prawidłowe wykazanie zgodności danych, np. przez obliczenie ciśnienia powietrza w kesonie. 2 p. – brak prawidłowego wyniku, gdy prawidłowo zapisano PP jak w I oraz prawidłowo zapisano wzory na ciśnienia oraz podstawiono prawidłowe wartości liczbowe *lub* – prawidłowo zapisano któreś z równań II oraz podstawiono prawidłowe wartości liczbowe. 1 p. – brak prawidłowego wyniku, gdy prawidłowo zapisano PP jak w I oraz prawidłowo zapisano wzory na ciśnienia *lub* – prawidłowo zapisano któreś z równań II.
5.3	3	*Szkic rozwiązania* I. Zapisanie równania wynikającego z równania stanu gazu doskonałego i równości temperatur porcji powietrza w kesonie dla dwóch stanów: przed i po zanurzeniu: $p_{at} V_0 = p_{pow\,kes} V_{pow\,kes}$ II. Obliczenia: $p_{at} S y = p_{pow\,kes} S(y - h) \;\rightarrow$ $y = \frac{p_{pow\,kes}}{p_{pow\,kes} - p_{at}} \cdot h = \frac{0{,}242\text{ MPa}}{0{,}142\text{ MPa}} \cdot 1{,}5\text{ m} = 2{,}56\text{ m}.$
		3 p. – prawidłowa metoda poprawny wynik. 2 p. – zapisanie równania I oraz prawidłowe określenie wzorów na objętości powietrza w obu stanach, błąd w obliczeniach lub jednostkach. 1 p. – zapisanie równania I oraz prawidłowe określenie wzorów na objętości powietrza w co najmniej jednym stanie, błąd w obliczeniach lub jednostkach.
5.4	2	2 p. – prawidłowe zaznaczenia: 1–P, 2–F, 3–P. 1 p. – dwa wpisy poprawne.