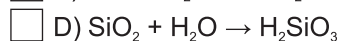
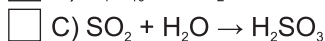
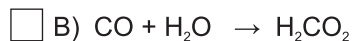
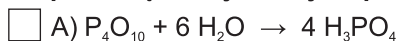




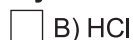
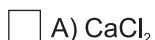
PAMIĘTAJ!!! Ostateczne rozwiązania zaznacz na karcie odpowiedzi.

1. Dwuwodny siarczan wapnia: $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ jest powszechnie występującym w przyrodzie minerałem o nazwie
- A) wapień B) wapno palone
 C) gips krystaliczny D) gips palony
2. Sole, które zawierają wodę w cząsteczce, nazywamy
- A) hydrolizami B) hydrogenezami
 C) solami uwodnionymi D) hydratami
3. Wybierz zdania charakteryzujące tlen.
- A) Jest gazem palnym. B) Stanowi ok. 50 % masy skorupy ziemskiej.
 C) Zmętnia wodę wapienną. D) Jest cięższy od powietrza.
4. Aby otrzymać 12-procentowy roztwór soli, należy rozpuścić 3 g soli w cm^3 wody. Gęstość wody wynosi 1 g/cm^3 .
- A) 18 B) 20 C) 22 D) 24
5. Która z wymienionych substancji chemicznych, rozpuszczona w wodzie, jest przyczyną jej „twardości”?
- A) MgSO_4 B) CaCl_2 C) K_2SO_4 D) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
6. Wzór sumaryczny kwasu azotowego (III) to
- A) HNO_2 B) H_2NO_2 C) H_3NO_4 D) H_3N
7. Masa cząsteczkowa azotanu (V) glinu wynosi (masy atomowe: glin - 27 u; azot - 14 u; tlen - 16 u)
- A) 57 u B) 89 u C) 185 u D) 213 u
8. W wapienniku poddano prażeniu 2 tony wapienia w temperaturze 1000°C . W wyniku tego procesu powstało dwutlenku węgla. (masy atomowe: węgiel - 12 u; wapń - 40 u; tlen - 16 u)
- A) 1 tonę B) 880 kg C) 440 kg D) 1120 kg
9. Równanie reakcji procesu opisanego w zadaniu 8 to:
- A) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \rightarrow \text{CO}_2 \uparrow + \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ B) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 \uparrow + \text{CaO}$
 C) $2\text{Ca} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CaO} + \text{C}$ D) $\text{CaCO}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO}_2 \uparrow + \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}$
10. Roztwór wodny produktu reakcji chemicznej z zadania 8, który jest ciałem stałym, zabarwia
- A) fenoloftaleinę na malinowo B) fenoloftaleinę na niebiesko
 C) papierek wskaźnikowy uniwersalny na malinowo D) papierek wskaźnikowy uniwersalny na niebiesko
11. Wskaźnik pH roztworu z zadania 10 może przyjąć wartość
- A) 7 B) 10 C) 5 D) 12
12. Kwas azotowy (V) jest stosowany do otrzymywania
- A) mydła B) materiałów wybuchowych
 C) nawozów sztucznych D) tworzyw sztucznych
13. Kwas, który zabarwia białka (np: paznokiec, biały ser) na żółto, to
- A) HNO_3 B) H_2SO_4 C) HCl D) H_3PO_4

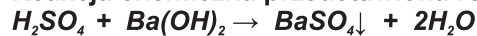
14. Za pomocą której reakcji naprawdę można otrzymać kwas?



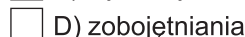
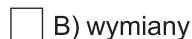
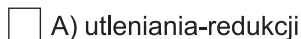
15. Która z substancji chemicznych tworzy elektrolit mocny?



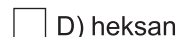
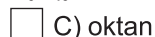
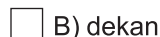
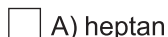
16. Reakcja chemiczna przedstawiona równaniem:



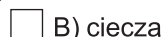
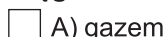
jest reakcją



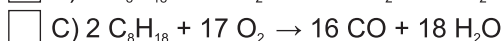
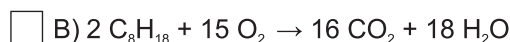
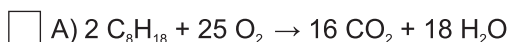
17. to węglowodór o wzorze sumarycznym C_8H_{18} .



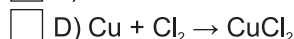
18. Węglowodór z zadania 17 jest w warunkach normalnych



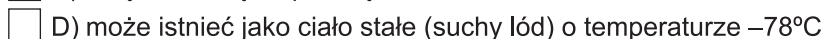
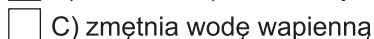
19. Proces spalania węglowodoru z zadania 17 przy ograniczonym dostępie tlenu przebiega zgodnie z równaniem:



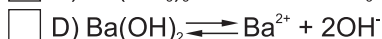
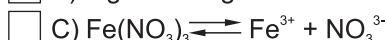
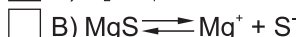
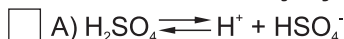
20. Chlorek miedzi (II) jest solą dobrze rozpuszczalną w wodzie. Które równanie reakcji przedstawia rzeczywistą metodę otrzymywania tej soli?



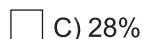
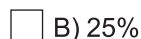
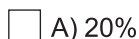
21. Dwutlenek węgla



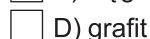
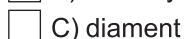
22. Które równania reakcji dysocjacji są zapisane prawidłowo?



23. Jakie jest stężenie procentowe wodnego roztworu H_2SO_4 o gęstości $1,25 \text{ g/cm}^3$, jeżeli 1 dm^3 tego roztworu zawiera 350g tego kwasu?



24. Odmianami alotropowymi węgla są :



25. Wzór sumaryczny siarczku ołowiu (IV) ma postać:



26. Jądro atomu ołowiu (liczba masowa – 204; liczba atomowa – 82) zawiera

