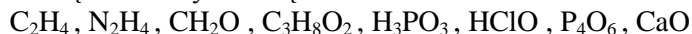
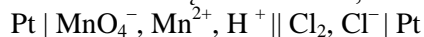


TEST 7

1. Wśród poniższych cząsteczek wskazać te, w których występują wiązania kowalencyjne inne niż pojedyncze. Podać budowę wskazanych związków



2. Podać sumaryczne równanie reakcji przebiegającej w następującym ogniwie: Podać, która elektroda będzie anodą, a która katodą. Która elektroda będzie dodatnia, a która ujemna ?



Stężenia poszczególnych reagentów wynoszą 1 mol/dm³.

3. Który z podanych niżej związków będzie reagował z wodą? Napisać równania reakcji.

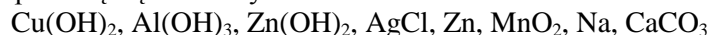


4. W wyniku dodania 100 cm³ roztworu NaOH o stężeniu 0,50 mol/dm³ do 100 cm³ roztworu HCl o stężeniu 0,48 mol/dm³ otrzymamy roztwór, którego pH wynosi:

a) 2,301 b) $-\log 2$ c) $\log 12$ d) 2 e) -2 f) 5 g) 12 h) 9

Odpowiedź uzasadnić obliczeniami. Zaniedbać wpływ mocy jonowej.

5. Które substancje rozpuszczą się w wodnym roztworze amoniaku? Podać równania reakcji:



6. Jakich reagentów brakuje w poniższych równaniach reakcji? Uzupelnąć brakujące wzory i dobrać współczynniki. (uwaga! w każdym równaniu brak jest tylko jednego reagenta)

