

Sprawdzian wiedzy z chemii dla sem. I p cz. 2

Adam Hekner

- 1) Zaznacz poprawną odpowiedź: (3 pkt)

	Prawda	Fałsz
Mydła potasowe są lepiej rozpuszczalne w wodzie od mydeł sodowych		
Mydła glinowe stosuje się do produkcji mydeł antybakteryjnych		
Mydła wapniowe rozpuszczają się w wodzie		
Mydła sodowe są stosowane m. in. do produkcji mydeł toaletowych w kostkach		
Cząsteczka woda ma budowę polarną		
W wodzie rozpuszczają się dobrze substancje o budowie polarnej, np. chlorowódor		

- 2) Wymień dwa główne jony odpowiedzialne za twardość wody (3 pkt)

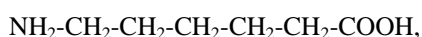
-
-

- 3) Podaj wzór półstrukturalny i nazwę systematyczną substancji czynnej występującej w polopirynie i aspirynie. (2 pkt)

- 4) Napisz po jednej wadzie i zalecie każdego z opakowań (2 pkt)

Nazwa opakowania	Wada	Zaleta
Opakowanie metalowe		
Opakowanie papierowe		
Opakowanie szklane		
Opakowanie z tworzyw sztucznych		

- 5) Tworzywa sztuczne otrzymuje się m. in. w reakcji polikondensacji. Pojedyncze cząsteczki łączą się, ale powstaje dodatkowo małowcząsteczkowy produkt, np. woda. Napisz równanie reakcji polikondensacji dwóch cząsteczek o wzorze półstrukturalnym:



wiedząc, że między cząsteczkami powstanie wiązanie -CO-NH- .

(2 pkt)