

Директорська контрольна робота для учнів 1 курсу групи 3, 4 (2 півріч.)

Варіант – 1

1. Дайте визначення, що таке каучук. Охарактеризуйте їх властивості.
(3 бали).
2. Чим різняться каучук і гума? (2 бали)
3. З переліку речовин виберіть природні полімери: (2 бали)
А) Поліетилен; Б) Крохмаль; В) Жири; Г) Білки.
4. Високомолекулярні сполуки мономерами яких є дієнові вуглеводні - це:
А) пластмаси; Б) каучуки; В) гума; Г) поліетилен.
5. Недоліки каучуку: (2 бали)
А) розчинність у гарячій воді
Б) в'язкість і липкість за високої температури
В) втрата еластичності за низької температури
Г) крихкість і твердість за низької температури
6. Хто із вчених вперше синтезував каучук полімеризацією бутадієну?
(1 бал)
А) Д. І. Менделєєв; Б) О. М. Бутлеров; В) М. В. Ломоносов;
Г) С. В. Лебедєв.

Варіант – 2

1. Дайте визначення, що таке гума. В чому полягає процес вулканізації?
(3 бали).
2. Чим різняться гума та ебоніт? (2 бали)
3. Хімічна реакція в результаті якої утворюється високомолекулярна сполука і низькомолекулярна сполука називається: (2 бали)
А) полімеризації; Б) розкладу; В) поліконденсації; Г) естерифікації.
4. Кора, стовбури дерев складаються з природного полімеру:
А) крохмалю; Б) целюлози; В) білка; Г) тефлону.
5. Укажіть властивості, які характерні для гуми: (2 бали)
А) проводить електричний струм;
Б) водонепроникна;
В) має специфічний запах;
Г) розчиняється у бензині;
В) горить кіптявим полум'ям.
6. Вихідною речовиною для синтезу каучука за методом С. В. Лебедєва був: (1 бал)
А) етилен; Б) етанол; В) ацетилен.

***Це Ваш останній урок з хімії.
Будь ласка виконайте роботу до кінця травня.
Сфотографуйте та надішліть на електронну адресу:
anmay@i.ua***