الامتحان النظري النهائي 355كيم

اسم الطالبة: الرقم الجامعي:

السؤال الأول: أكملي المعادلات التالية مع وزن المعادلة:

OH Br OH Br



+ 3Br2  + 3H2O

-----Br---- --------

IO3 + 5I- + 6H+ 3I2+3H2O

---------- --------

CH2COOH CH2COONa



+ NaOH + H2O

---------- --------

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

السؤال الثاني: أكملي الفراغات التالية :

1. ينتج البروم في المحلول عند تفاعل كمية إضافية من محلول...برومات البوتاسيوم.... و..بروميد البوتاسيوم....في وسط ....حمضي.........
2. يتفاعل كاشف المورفولين بنسبة 1:1مع ...بلاماءات الحموض العضوية.... ليعطي مول واحد من ...الاميد.... ومول واحد من ..الحمض....
3. الايوبكسيدات هي مركبات ..الايثرالحلقية..... والذي يكون الأكسجين فيها حلقة ..ثلاثية... مع الكربون المجاور له.

السؤال الثالث:

عند معايرة 0.7mlمن الاستر(Benzyl acetate) كثافته ml/ 1.008gm باستخدام طريقة التصبن أعطت هذه النتائج :

1. حجم HClالقياسي= 10.5ml وعياريته0.5
2. حجم البلانك من HCl= 20ml

احسبي مكافئ التصبن وماالفائدة من معرفة مكافئ التصبن؟

Saponification equivalent=W×1000

(V2-V1)×N1

0.7×1000 =148.93g\mole ×O.5 (20-10.5) وفائدتة لمعرفة مدى الغش في الصابون