



مدارس الكلية العلمية الإسلامية

اسم الطالب: .....

الصف: ..... الشعبة ( )

التاريخ: / / 2025م

المادة: .. علوم الوحدة: .المحالييل. الدرس: تركيز المحلول

أسئلة متنوعة عن تركيز المحلول

س 1 أذيب 15g من الملح في كمية كافية من الماء لتكوين محلول حجمه 150ml احسب تركيز المحلول (g/ml)

الحل :

س2 احسب تركيز محلول حجمه 300ml حضر باذابة 30g من هيدروكسيد الصوديوم في كمية كافية من الماء

الحل:

س3 ما كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم (g) التي يجب اذابتها في الماء لتحضير 800ml من محلول تركيزه 0.4g/ml

الحل:

س4 اذيب 40g من مسحوق في كمية كافية من الماء النقي فتكون محلول حجم 400ml احسب تركيز المحلول

س5 اذيب 10g من السكر في كميته كافيه من الماء النقي تتكون محلول تركيزه 1g/ml احسب حجم المحلول  
الحل :

س6 احسب كتله المادة المذابة في الماء النقي ليكون حجم المحلول 20ml وتركيزه 4g/ml  
الحل:

اتحقق صفحة 104

س4 اذيب 30g من ملح الطعام في كمية كافيه من الماء فتكون محلول تركيزه 0.3g/ml احسب حجم المحلول  
بوحدة اللتر؟  
الحل :

=====