



مدارس الكلية العلمية الإسلامية

اسم الطالب:
الصف: الشعبة ()
التاريخ: / / 2025 م

المادة: .. علوم الوحدة: المحاليل. الدرس : تركيز المحلول
أسئلة متنوعة عن تركيز المحلول

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

س 2 احسب تركيز محلول حجمه 300ml حضر باذابة 30g من هيدروكسيد الصوديوم في كمية كافية من الماء
الحل:

س 3 ما كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم (g) التي يجب اذابتها في الماء لتحضير 800ml من محلول تركيزه 0.4g/ml
الحل:

س 4 اذيب 40g من مسحوق في كمية كافية من الماء النقي فتكون محلول حجم 400ml احسب تركيز المحلول

س 5 اذيب 10g من السكر في كمية كافية من الماء النقي تكون محلول تركيزه 1g/ml احسب حجم محلول
الحل :

س 6 احسب كتله المادة المذابة في الماء النقي ليكون حجم محلول 20ml وتركيزه 4g/ml
الحل:

اتحقق صفة 104

س 4) اذيب 30g من ملح الطعام في كمية كافية من الماء فتكون محلول تركيزه 0.3g/ml احسب حجم محلول
بوحدة اللتر؟
الحل :