

الاسم:.....

الصف:.....

١- ما النسبة المئوية بالكتلة لمحلول يحتوي على 20g من NaHCO_3 مذابة في 600 ml من الماء H_2O ؟

أ- 5.8% ب- 10% ج- 100% د- 3.2%

٢- ما النسبة المئوية بالحجم للإيثانول في محلول يحتوي على 35ml من الإيثانول المذاب في 155ml من الماء ؟

أ- 9.8% ب- 18.4% ج- 14.8% د- 3.2%

٣- ما مولارية محلول مائي يحتوي على 40g من الجلوكوز $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ في 1.5L من المحلول ، $\text{C}=12.\text{H}=1.\text{O}=16$ ؟

أ- 0.22M ب- 0.40M ج- 0.15M د- 90 M

٤- ما كتلة CaCl_2 الذائبة في 1L من محلول تركيزه 0.10M ؟

أ- 111g ب- 11.1g ج- 111.1g د- 1g

الاسم:.....

الصف:.....

٥- ما حجم المحلول القياسي $3.0M$ KI الازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه $1.25M$ وحجمه $0.300L$ ؟

أ- $1000ml$ ب- $500ml$ ج- $135ml$ د- $125ml$

٦- ما كتلة $Ba(OH)_2$ بالجرام اللازمة لتحضير محلول مائي تركيزه $1M$ ،
؟ $Ba=137.O=16.H=1$

أ- $1117g$ ب- $17.1g$ ج- $171g$ د- $199g$

٧- ذوبانية غاز عند ضغط $7atm=0.52g/l$. ما كتبة الغاز بالجرام التي تذوب في لتر اذا تم زيادة الضغط الى $10atm$ ؟

أ- $0.74g/L$ ب- $74g/L$ ج- $20g/L$ د- $0,001g/L$

٨- ما درجة الغليان و التجمد لمحلول مائي تركيزه من كلوريد الصوديوم تركيزه $0.029M$ ؟

أ- $40C/10C$ ب- $0.030C/0.11C$

ج- $0.30C/11C$ د- $0.22C/0.60C$