

علوم تطبيقية – الفصل الدراسي الثاني 2020-2021

الوحدة الرابعة – القسم الثاني



السؤال الأول :

يستخدم الكروم Cr في صناعة السبائك -

احسب كتلة **0.0450 مول** من Cr الكروم بالجرامات ؟

اذا علمت ان الكتلة المولية للكروم = 52.00g/mol

$$\boxed{\quad} \quad \boxed{\quad} \quad \boxed{\quad} = \boxed{\quad}$$

$$\boxed{\quad} = \boxed{\quad}$$

$$\boxed{\quad} = \boxed{\quad}$$

÷

✗

الكتلة المولية g عدد المولات

علوم تطبيقية – الفصل الدراسي الثاني 2020-2021

الوحدة الرابعة – القسم الثاني



السؤال الثاني :

حددي كتلة المادة التالية بالجرامات لـ 42.6 mol من السليكون Si

الكتلة المولية للسليكون = 28.08g/mol

$$\boxed{\quad} \quad \boxed{\quad} \quad \boxed{\quad} = \boxed{\quad}$$

$$\boxed{\quad} = \boxed{\quad}$$

$$\boxed{\quad} = \boxed{\quad}$$

$$\div \quad \times \quad \text{الكتلة المولية g} \quad \text{عدد المولات}$$