الدرجة:	اسم الطالب:	تجميع رقم ٤ (حسابات المول)	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:

س١) اختر الإجابة الصحيحة :

١	كم عدد مولات 66.0 g من غاز CO_2 علما ان الكتل الذرية(C=12 , O=16)			
	أ- 2.9	ب- 3.9	ج- 1.5	د- 1.25
٢	كتلة 0.5 mol من الامونيا NH_3 بوحدة الجرام تساوي (الكتل الذرية N=14 , H=1)			
	أ- 7.5	ب- 34	ج- 8.5	د- 17
٣	كم تبلغ عدد مولات 40.0 g من البروم Br_2 : اذا علمت ان الكتلة المولية (Br = 80)			
	أ- 4	ب- 40	ج- 0.25	د- 2.5
٤	الكتلة بالجرام لـ 2 mol من هيدروكسيد الصوديوم : علما ان الكتل الذرية (H=1 , O=16 , Na=23)			
	أ- 20	ب- 80	ج- 10	د- 46
٥	عدد مولات $1.5x10^{23}$ جزيئا من ثاني أكسيد الكبريت تساوي : (عدد افوجادرو $6.0x10^{23}$)			
	أ- 0.05	ب- 0.25	ج- 0.15	د- 0.5
٦	عدد مولات الحديد في 6 mol من Fe_2O_3 :			
	أ- 2	ب- 6	ج- 12	د- 36
٧	ما الكتلة المولية للمركب CH_3COOH . علما بأن الكتل الذرية (H=1 , C=12 , O=16)			
	أ- ٣٠	ب- ٩٠	ج- ١٠	د- ٦٠
٨	كم عدد مولات الماء اللازم للتفاعل مع 92 جرام من الصوديوم علما بأن الكتلة المولية للصوديوم هي 23g/mol حسب المعادلة: $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$			
	أ- 4 mol	ب- 2 mol	ج- 3 mol	د- 1 mol
٩	في التفاعل الاتي $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ماكتلة الهيدروجين المطلوبة للتفاعل مع 1.0 mol من النيتروجين . (الكتل الذرية N=14 , H=1)			
	أ- 1.0 g	ب- 6.0 g	ج- 2.0 g	د- 12.0 g
١٠	أبسط نسبة عددية صحيحة لعدد ذرات العنصر بالمركب : (أبسط نسبة عددية صحيحة لعدد مولات العناصر بالمركب) :			
	أ- الصيغة الجزيئية	ب- الصيغة الاولية	ج- الصيغة البنائية	د- الصيغة الحقيقية
١١	يتحلل الماء الى عناصره وفقا للمعادلة $2H_2O_{(l)} \rightarrow 2H_{2(g)} + O_{2(g)}$ ماكمية غاز الاكسجين بالجرامات الناتجة من تحلل 3 mol من الماء (الكتلة الذرية O=16)			
	أ- 16	ب- 32	ج- 48	د- 64
١٢	عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن ١٢ ذرة أكسجين :			
	أ- 2	ب- 3	ج- 4	د- 6
١٣	عدد المولات في 21g من الليثيوم Li يساوي (علما بان الكتلة الموليه لـ Li=7g/mol)			
	أ- 0.5	ب- 3	ج- 7	د- 21
١٤	حسب التفاعل التالي $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$ عدد مولات الامونيا الناتجة من التفاعل مع 0.5 mol من النيتروجين مع الهيدروجين :			
	أ- 1 mol	ب- 2mol	ج- 3mol	د- 4mol
١٥	اول الخطوات في اجراء الحسابات الكيميائية في المعادلات الكيميائية هي :			
	أ- حساب المولات	ب- حساب كتل المواد	ج- وزن المعادلة الكيميائية	د- إيجاد نسب مولات المواد
١٦	عدد مولات الامونيا الناتجة من تفاعل 3.0 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$:			
	أ- 2	ب- 3	ج- 5	د- 6
١٧	أوجد عدد مولات مادة كتلتها 120 g و الكتلة المولية لها $\frac{30\,g}{mol}$:			
	أ- 5	ب- 8	ج- 4	د- 12
١٨	الكتلة بالجرام لـ 2 مول من هيدروكسيد الصوديوم تساوي : علما بان الكتل الموليه هي (H=1 / O=16 / Na=23)			
	أ- 20	ب- 40	ج- 60	د- 80
١٩	احسب الكتلة بالجرام لعنصر Zn اذا علمت ان عدد مولاته 2 مول و كتلته الموليه (65.4 g/mol) :			
	أ- 130.8	ب- 65.4	ج- 2.0	د- 0.5
٢٠	اذا كانت المردود الفعلي يساوي 20 والنسبة المردود المئوية تساوي 50% فاوجد نسبة المردود النظري :			
	أ- 10	ب- 20	ج- 40	د- 50
٢١	اذا كانت نسبة الاكسجين في في مركب تساوي 80 % ونسبة الكربون 20 % فما هو المركب :			
	أ- CO	ب- CO_2	ج- CO_3	د- CO_4

LIVEWORKSHEETS

الدرجة:	اسم الطالب:	تجميعات ١٤٣٩	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:

س١) اختر الإجابة الصحيحة :

٢٢	اذا كان مول واحد من الألومنيوم يحتوي 17 جرام ، فكم مول يحتوي 34 جرام :			
	أ- 34	ب- 17	ج- 2	د- 0.5
٢٣	مركب CO_2 يحتوي 1.5 Mol ، كم مول أكسجين فيه :			
	أ- 1	ب- 1.5	ج- 2	د- 3
٢٤	اذا تضاعف عدد افوجادرو فكم يصبح عدد مولات الجزيء :			
	أ- 1	ب- 2	ج- 3	د- 4
٢٥	مركب صيغته الأولية هي CN ، اذا كانت كتلته المولية التجريبية هي 78g/mol ، فما صيغته الجزيئية : علما ان (C=12 / N=14)			
	أ- CN	ب- C_3N_3	ج- C_2H_2	د- C_2N_3
٥				
	أ-	ب-	ج-	د-
٦				
	أ-	ب-	ج-	د-
٧				
	أ-	ب-	ج-	د-
٨				
	أ-	ب-	ج-	د-
٩				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٠				
	أ-	ب-	ج-	د-
١١				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٢				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٣				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٤				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٥				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٦				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٧				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٨				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٩				
	أ-	ب-	ج-	د-
٢٠				
	أ-	ب-	ج-	د-

LIVEWORKSHEETS